



BIBLIOTHECA
UNIV. JAGELL.
CRACOVENSIS

48466

kat. homp.

II



48466

II

Biblioteka Jagiellońska



1002834377

^A
WYPALANIU



**Z DZIEWIĘCIĄ LITOGRAFIOWANEMI RYCINAMI
ROZMAITYCH APARATÓW GORZELNIANYCH.**

P R Z E Z

FERDYNANDA NEUHOF.

PRZEŁOŻYŁ Z NIEMIECKIEGO

S. K.

b. o. a. w. p.

0 12



L w ó w,

NAKŁADEM FRANCISZKA PILLERA.

1838.

Przedm. pol. 3284



48466
II

Przemowa tłumacza.

*D*zieltko „Uiber die Brandweinbrennerey von Ferdinand Neuhof“ wydane w roku 1837. we Lwowie, przedstawiam ziomkóm w przekładzie polskim. Podniętą do zajęcia się tą pracą było dla mnie zdanie wielu znawców: iż wykład autora tak jest jasny, dokładny i do praktycznego użytku wymierzony, iż go słusznie elementarzem sztuki gorzelniczej nazwać by można.

Nie śmiem odmawiać zalet tym kilku dziełom, które w naszym języku o gorzelnictwie posiadamy, ale to zdaje mi się mogę utrzymywać, iż nie mieliśmy dotąd pisma któreby w potrzebnej dla praktycznego gorzelnika zwięzłości obejmowało cały szereg wyrobów i odmian, jakim ulegać muszą materjaly z których się u nas wódka wypala, za nim na nie przeistoczone zostaną.

IV

W niniejszym przekładzie powiększone jest jeszcze to dziełko kilkoma ważnemi dodatkami od autora mi udzielonemi, — także i w narysie aparatów gorzelnicznych uczyniono potrzebne poprawki i sprostowano błędy, które się w wydanie niemieckie wkradły.

We Lwowie dnia 15. Października 1837.

S. K.

§. 1.

Czystą wódkę, która jest połączeniem chemicznem alkoholu i wody, uważać należy jako utwór sztuczny, otrzymuje się ją bowiem przez destylację z płynów, które odbyły fermentację winną. Ponieważ wódka łączy się bardzo łatwo z wielą istotami, trudno jest uzyskać ją zupełnie czystą; zwykle jest z nią w związku właściwy jój olej, który albo jój udziela przyjemnej woni i smaku, jak np. w wódce francuzkiej z destylacji wina otrzymywanej, albo też woń i smak są przykre, jak tego mamy przykład na wódce zwyczajnej ze zboża i ziemniaków pędzonej. W tym ostatnim razie należy wódkę uwolnić od złączonego z nią olejku śwędnego (*Fuselöhl*).

§. 2.

Spirytus (wyskok) w stanie zupełnej czystości alkoholem zwany, jest to płyn przejrzysty jak woda, ulotnia się bardzo łatwo, za zbliżeniem palącego się ciała zapala się i wydaje płomień niebieski, rozpuszcza w sobie żywice i oleje, łączy się bardzo chciwie z wodą, tak iż na wolném powietrzu zostawiony, przyciąga z niego parę wodną; w czystym stanie pić go nie można, gdyż zabierał

by chciwie wodę wewnętrznym naczyniom organicznym i życia by je pozbawił. Spirytus roztworzony czyli rozpuszczony wodą, ma smak ostry i własność upajającą.

Dobroć wódki stanowi ilość zawartego w niej spirytusu.

Spirytus łączy się z wodą we wszelkich dowolnych stosunkach.

Wódka szumówką zwana, zawiera w sobie na 100 częściach 54 części spirytusu; jeśli mniej jest spirytusu jak 50, np. tylko 40, 30, 20 części, płyn taki nazywa się widką, w nim jest jeszcze zwykle wiele olejku śwędnego, kwasu octowego i innych substancyj; kolor takiego płynu jest białawo-siwy, czysta zaś wódka jest przejrzysta jak woda.

Gdy w 100 częściach mieszaniny jest 64 części spirytusu, płyn taki nazywa się okowitą (*spiritus vini rectificatus* lub *aqua vitae*); jeśli zaś jest aż 90 części spirytusu, to wtedy rozciek taki ma nazwę spirytusu winnego podwójnie rektyfikowanego (*spiritus vini rectificatissimus*).

Cieężkość gatunkowa spirytusu zupełnie czystego czyli alkoholu, jest daleko mniejsza od ciężkości gatunkowej wody, to jest: wzięwszy też samę objętość spirytusu i wody np. jednego i drugiego stopę sześcienną (kubiczną) wiedeńską, stopa taka wody waży 56 funtów i 12 łutów wiedeńskich, a czystego alkoholu tylko 44 funtów i 22 łutów. Biorąc ciężkość gatunkową wody za jedność miary, a więc $= 1$, to ciężkość gatunkowa spirytusu wypada $= 0,79$. Dla tego też mieszanina dwóch tych płynów ma stosunkowo większą ciężkość gatunkową, gdy w sobie więcej wody zawiera, mniejszą zaś ciężkość, gdy więcej w niej jest spirytusu.

Różni uczeni doszli drogą doświadczenia ciężkości gatunkowych płynu, który powstaje z chemicznego połączenia alkoholu i wody w różnym sto-

sunku; wypadki tych doświadczeń objęte są w osobnych tablicach. Trzeba tedy mieć wiadomą ciężkość gatunkową takiego płynu, aby dojść ile on w sobie zawiera spirytusu. Do oznaczenia zaś ciężkości gatunkowej, służą alkoholomiary, także próbkami do wódki, a w ogólności areometrami czyli cieczomierzami zwane; w użyciu ich służy ta zasada: iż ciało lekkie (wagi niezmiennej) tém głębiej w cieczy zanurza się, im ta jest lżejszą, czyli im mniejszą ma ciężkość gatunkową. Cieczomiary są metalowe lub szklane, wewnątrz próżne, Fig. 1. Nro. 1. 2. 3. pokazuje ich kształt; narzędzia te obciążone są od spodu w *A.* żywym srebrem lub srotem, którego ziarnka zlepią się roztopionym lakiem. Ciężar ten powinien być tak utracony: 1) aby narzędzie w czystym alkoholu zanurzało się prawie całe, w wodce mniej, a w wodzie tylko do połowej, 2) aby w każdym razie narzędzie tak się w płynie utrzymywało, by rurka *C.* stała pionowo, a nawet i z tego kierunku sprowadzona, by narzędzia niewywróciła. Cieczomiary kształtu Nro. 2 i 3 zrzeczniejsze są do użycia, dla tego też bardziej upowszechnione. Rurka Nro. 3 opatrzona jest podziałką na części, stopniami zwane, wskazującą albo ciężkość gatunkową albo jak w próbce do wódki Trallesa, ile na stu częściach w mieszaninie objętych znajduje się części spirytusu. Zanurzwszy tedy narzędzie w cieczy, liczba na podziałce po którą się ono zagłębi, wskaże ile części wody, a ile spirytusu zawartych jest w stu częściach mieszaniny. U nas w Galicyi najużywanisza jest próbka Beaumego; podziałka w niej tak jest zrobiona, że po 10ty stopień zanurza się w czystej wodzie, po 20ty w zwyczajnej wodce czyli szumówce, po 32gi stopień w okowicie, a po 40ty w spirytusie podwójnie rektyfikowanym.

W cieczomiarach metalowych podziałka wyryta jest na samejże rurce, w szklanych zaś przyklepiony jest lakiem wewnątrz rurki papier podziałkowy obejmujący. Przy użyciu cieczomiaru uważać należy: 1) aby był zupełnie czysty, 2) z przyczynionej wagi od brudu lub innych nieczystości, zanurzał by się w cieczy fałszywie głębiej, 3) aby nie był pozaginany, szczególnież też w tej części, którą się w płynie zanurza, 3) aby przy czyszczeniu tego narzędzia nie ścięrać go bynajmniej, bo waga jego zmieniałaby się i podziałka byłaby wtedy już nie właściwą, a tém samém i narzędzie do użycia nieprzydatne.

Ponieważ ostrożności te trudno jest zachować przy cieczomiarach metalowych, które się łatwo zniepokwaszają to jest rdzą lub śniedzią okrywają, a przez uderzenie lub upadnienie zaginają, dla tego lepiej jest używać szklanych, lubo te znowu stłuczeniu łatwiej ulegają.

§. 3.

Wódkę otrzymuje się przez destylację z takich płynów, które odbyły fermentację winną.

Fermentacja winna odbywać się może w takich tylko płynach, które w sobie mają cukier i ferment (azot w sobie zawierający.)

Cukier nie jest ciałem pojedynczém czyli pierwiastkiem, części bowiem jego składowe, na które jesteśmy w stanie rozebrać go czyli rozłożyć, są: kwasoród, wodoród i węglik. Lubo stosunek w jakim te ciała wchodzą w skład cukru, jest nam wiadomy, atoli nie umiemy złożyć wprost cukru z tychże ciał, bo potrzebnym do tego jeszcze warunkiem jest: działanie sił żywotnych.

Jednak ponieważ po większej części substancje roślinne, składają się z tych samych części co

i cukier, tylko w odmiennym stosunku, jesteśmy w stanie drogą chemiczną, zamieniać substancje roślinne w cukier.

Najprzydatniejsze do tego celu są takie substancje, w których stosunek trzech składających je pierwiastków, kwasorodu, wodorodu i węgla, nie różni się wiele od stosunku, w jakim te trzy pierwiastki wchodzi w skład cukru; a takimi są substancje mączne i krochmal. — Wypada tedy sam z siebie najstosowniejszy podział naszej rozprawy o gorzelnictwie taki: naprzód krótki opis głównych pierwiastków wchodzących w skład istot roślinnych, — następnie rzecz o cukrze i substancjach cukru w sobie zawierających, dalej o scukrzeniu czyli przeistoczeniu w cukier substancji roślinnych, o robieniu słoju, o fermentacji, o fermentacji i nareszcie o destylacji czyli pędzeniu.

§. 4.

O pierwiastkach z których się składają substancje roślinne.

Pierwiastkami, lub ciałami pojedynczymi nazywamy te ciała, których dotąd na części składowe różnorodne rozebrać nie możemy.

I. Kwasoród (gaz kwasorodny), ciało pojedyncze; w stanie czystym jest to gaz bez koloru, smaku i zapachu; stanowi on tę część powietrza atmosferycznego, która utrzymuje życie zwierząt i palenie się, ztąd ma także nazwę powietrza żywotnego. Łączy się bardzo łatwo z metalami zwłaszcza pospolitemi jak np. z żelazem, miedzią i t. d. i zamienia je w masę ziemistą, która w języku chemicznym nazywa się niedokwasem, tak np. niedokwas żelaza czyli rdza żelazna.

Z połączenia kwasorodu z innemi pierwiastkami np. z siarką, powstają kwasy, ztąd też i nazwisko kwasorodu.

II. Azot saletrorodem także zwany, jest to drugi główny pierwiastek wchodzący w skład powietrza atmosferycznego, z którego też otrzymać go można, zabierając mu kwasoród. I tak pod dzwon napełniony powietrzem atmosferycznym i za pomocą wody od reszty powietrza odosobniony, włożony zwierze lub jakie palące się ciało, wtedy wkrótce skutkiem oddychania lub palenia się, kwasoród wytrawi się, zwierze zostanie pozbawione życia, lub też światło zgaśnie, a pozostały pod dzwonem gaz jest to saletroród nie mający koloru, smaku i zapachu. Nie jest on bezwarunkowo szkodliwy, ale też sam przez się nie utrzymuje życia, czystym bowiem gazem saletrorodnym nie może żyć człowiek, ani żadne zwierze, a to z powodu braku kwasorodu, który jest koniecznym do oddychania warunkiem.

Gaz saletrorodny nie pali się sam, i inne ciała palić się w nim nie mogą.

Saletrorodu 79 części zmieszanych mechanicznie z 21 częściami kwasorodu, tworzą powietrze atmosferyczne.

III. Wodoród (gaz wodorodny), jest to pierwiastek pozostający z wody, gdy téjże zabierzemy kwasoród; uskutecznia się to przepuszczając wodę w stanie pary przez rurę żelazną do czerwoności rozpaloną, wtedy kwasoród połączy się z żelazem, a wodoród odosobniony oddzieli się w stanie gazu, bez zapachu smaku i koloru; nie utrzymuje on światła, ale sam pali się.

Dwie części (co do objętości) wodorodu, z jedną częścią kwasorodu mechanicznie zmieszane, dają tak zwane powietrze huczące, które za podaniem płomienia wybuchu z mocnym hukiem, to jest: przy

znaczniem rozwinięciu się światła i ciepła, kwasoród i wodoród łączą się z sobą chemicznie i utwórzają wodę.

IV. Węglik. Ten pierwiastek w stanie najczystszy stanowi dyament; w węglu zwierzęcym połączony jest węglik z saletrorodem, a w węglu roślinnym z wodorodem.

Węglik jest w stanie stałym, nie ma zapachu ani smaku, nie rozpuszcza się ani w oleju, ani w wodzie, ani też w wysokości, jest nietopliwy ale palny, to jest w wyższej temperaturze łączy się z kwasorodem i ztąd powstaje kwas węglkowy, który jest w stanie gazu, cięższy gatunkowo od powietrza atmosferycznego, i dla tego zwykle zajmuje najniższe jego warstwy. Gaz węglkowy powstaje przy paleniu węgla, w czasie oddychania ludzi i zwierząt, przy wegetacyi roślin, a szczególnie przy fermentacyi winnej; jest bez koloru, smaku i zapachu, niepalny i światła nie utrzymujący, dla tego też światło palącego się ciała gaśnie, skoro w tym gazie zostanie zanurzone. Do oddychania jest ten gaz nie tylko że nieprzydatny, ale nawet bezwzględnie szkodliwy i zabijający, z tego to powodu z ostrożnością wstępować należy do takich miejsc, w których się fermentacja odbywała lub jeszcze odbywa; w tym celu nieść trzeba przed sobą zapaloną świecę, a jeśli ta zgaśnie nie należy wchodzić do takowego miejsca.

Woda rozpuszcza w sobie chętnie ten gaz i nabiera od niego smaku kwaśnego, który to łatwo czuć się daje w wodach kwaśnych naturalnych lub sztucznych.

Węgiel posiada jeszcze tę znamienitą własność, że chroni od zgnilizny. Można tedy wodę w której substancyje organiczne zgniły i nadały nieprzyjemnej woni i smaku oczyścić, przepuszczając ją przez warstwy piasku ułożonego na przemian z war-

stwami węgla tłuczonego rozgrzanego. W tenże sam sposób używa się węgla do odebrania wódce przygorzelizny.

Oprócz tych pierwiastków znajdują się w niektórych substancjach roślinnych inne jeszcze pierwiastki, jako to: siarka, fosfor i niektóre metale, atoli w bardzo nieznacznej ilości. Nieskończoną rozmaitość roślin i rozliczne ich odmiany, tworzy przyroda po największej części, wiążąc z sobą w rozmaitym stosunku i w rozmaity sposób trzy tylko główne składowe części, to jest kwasoród, wodoród i węgiel; jednak trzy te ciała łączą się z sobą li tylko za wpływem sił żywotnych, a działanie to za pomocą którego one wchodzą z sobą w związek dla utworzenia ciał roślinnych, nazywamy działaniem (procesem) organiczno-chemiczném. Tego to rodzaju działania odbyć się muszą w tym roztworze, z którego wódkę pędzić chcemy.

§. 5.

O cukrze i o substancjach cukier w sobie zawierających.

Cukier jest to substancya smaku słodkiego, rozpuszczająca się w wodzie i spirytusie, znajduje się najwięcej w królestwie roślinném, a daleko mniej w zwierzęcém, — ma własność ulegania fermentacyj*) winnej, pod pewnemi przyjaźnemi warunkami.

*) Są niektóre substancyje słodkawe do cukru podobne, ale nie ulegające fermentacyj winnej i tych nie liczymy do cukru, takimi są: tak zwany cukier młeczny, manna czyli sok słodkawy niektórych gatunków jesionu, i t. d.

Trzy są najgłówniejsze gatunki cukru:

1) Cukier krystalizacyjny biały (zwyczajny) otrzymywany z soku trzciny cukrowej, z soku burakowego i klonowego; oczyszczony rozpułn tego cukru w spokojuości zostawiony, opuszcza białe przejrzyste kryształy. Rozłożony chemicznie zawiera według Berzeliusza w 100 częściach:

węglika . .	42.22 części.
wodorodu . .	6.60 »
kwosorodu . .	51.17 »

2) Cukier kruszynowy czyli grupiasty, krystalizuje się drobno i niedokładnie; znajduje się w bardzo wielu roślinach, jak np. w jagodach winnych i we wszelkich owocach (cukier owocowy); w królestwie zwierzęcém istnieje ten cukier w miodzie, a gdzie indziej bardzo rzadko. W 100 częściach cukru z jagód winnych, znajduje się według Sausura:

węglika . .	36.71 części.
wodorodu . .	6.78 »
kwosorodu . .	56.51 »

3) Cukier klejsty (syropowy), jest zawsze w stanie syropu bezkolorowego, lub też i brunatnego, nie krystaliczny, nie przechodzi w stan stały, rozpuszcza się najłatwiej z pomiędzy wszystkich gatunków cukru w wodzie i spirytusie; znajduje się w bardzo wielu roślinach, najczęściej w połączeniu z cukrem krystalizacyjnym lub kruszynowym. Można też cukier krystalizacyjny, przez przetapianie lub przydłuższe w wodzie gotowanie, zamienić na cukier klejsty.

§. 6.

O substancjach roślinnych, które się dają scukrzyć, czyli w cukier przeistoczyć.

Fermentacyj winnej ulegają nietylko substancyje cukier wprost zawierające czyli mające smak słodki, jak np. sok z trzciny cukrowej, z buraków, śliwek, czereśni, jabłek, gruszek, winogron, także z miodu lub też i z łodyg młodej kukurudzy, ale możemy do téj fermentacyj uzdolnić i substancyje mączne jak np. wszelkie rodzaje zboża: pszenicę, żyto, jęczmień, owies, kukurudzę, a nawet owoce strączkowe, jako to: groch, wykę, fasolę, bób, także i bulwę, a nadewszystko ziemniaki.

Wszystkie dopiero wymienione substancyje mączne, strączkowe, i t. d. nie zawierają w sobie wprost cukru, lecz tylko krochmal i gluten; najłatwiej jest rozłożyć pszenicę na te dwie części, z których się prawie cała składa.

I tak, jeśli mąkę pszenną gnieść będziemy w woreczku lnianym pod wodą tak długo, że czysta woda lana po woreczku w czasie gnicenia, nie będzie już nabięrała koloru białego, wtedy pozostanie w woreczku sam tylko gluten, a woda w której był gnieciony, opuści z siebie na dno po jakim czasie, krochmal.

Gluten ma kolor siwy, jest nieco sprężysty, w połączeniu z wodą lipki, ale na powietrzu wysuszony staje się kruchym i na kształt rogu twardego; znajduje się w chlebie i jest bardzo pożywny. Częściami składowemi glutenu są: klój roślinny (gliadin) rozpuszczalny w spirytusie, i białko roślinne, które się w wysoku nierozpuszcza, i na powietrzu zasycha łatwo w masę białą, niesprężystą.

Krochmal czyli mączka (amylon), jest w małych świetnych kryształkach, bez woni i smaku;

znajduje się w bardzo wielu istotach roślinnych już gotowy, a to właściwie w ziarnkach, które się składają z powłoki w wodzie nierozpuszczalnej, pod którą znajduje się gatunek gumy dextriną zwanej, w wodzie rozpuszczalnej. Chcąc tedy krochmal rozpuścić w wodzie zimnej, trzeba go pierwój rozetrzeć na twardym kamieniu; jeśli się zaś użyje wody ciepłej, wtedy substancja pod powłoką będąca rozszerza się działaniem ciepła, powłoka pęka, a krochmal rozkłada się, i przybiera wtedy nazwę kłajstru krochmalnego.

Krochmal ziemniakowy zawiera według Berzeliusza w 100 częściach co do wagi:

węglika . .	44.25 części.
wodorodu . .	6.67 »
kwasicorodu . .	49.08 »

Krochmal tedy w swoim składzie, różni się od cukru tém tylko, że więćej zawiera węglika. Z tego już samego łatwo się dorozumieć, iż gdyby się krochmalowi dodało w należnym stosunku kwasorodu i wodorodu, mógłby w nim zajść taki sam tych dwóch pierwiastków do węglika stosunek, jak i w cukrze, a następnie krochmal mógłby przeistoczyć się w cukier.

I właśnie też doświadczenie potwierdza to najzupełniej. Zmieszawszy bowiem 99 części (co do wagi) wody, z jedną częścią kwasu siarkowego i rozciek ten doprowadziwszy do wrzenia, gdy do niego dodamy 25 części krochmalu, ale powoli i następnie, i gdy to przez 36 do 48 godzin gotujemy*), wtedy płyn zamacony, gdy mu damy skrzeznąć wyjaśni się. Zagęszczając dalej ten płyn odparowywaniem, tworzyć się będzie osad ziarnisty,

*) Jeśli do 90 części wody użyje się 10 części kwasu siarkowego, to wtedy dość jest gotować przez 8 do 10 godzin.

będący właściwie cukrem kruszynowym. Z 10 części krochmalu otrzymuje się tym sposobem 11 części tego cukru.

Przybytek ten wagi wynika ztąd, iż krochmal połączył się z pewną ilością wody. Kwas siarkowy służy w tém działaniu jedynie do większego rozrzedzenia roztworu krochmalnego, i do ułatwienia krochmalowi przyciągania części składowych wody.

Krochmal przeistacza się także w cukier, działaniem nań glutenu. Przyciąga on w takim razie także wodę, i przez przybranie z niej części wodorodu i kwasorodu zamienia się w cukier, ale nie tak dokładnie; albowiem według doświadczeń Kirchhafa, tylko $\frac{1}{7}$ część krochmalu zamieni się w tym razie w cukier, zaś $\frac{1}{5}$ część przeistoczy się w gumę, a reszta nie ulegnie zmianie.

Działaniem to glutenu scukrza się krochmal przy dojrzewaniu wielu owoców. Robienie słodu i zaciérów, owe to dwie ważne dla praktycznego gorzelnika czynności, polegają także na scukrzeniu się krochmalu, działaniem nań glutenu.

§. 7.

O przysposobieniu słodu.

Zboże słoduje się czyli przerabia na sól wtedy, gdy część zawartego w niem krochmalu, przez wykłówanie się ziarn czyli puszczanie kielków, w cukier się przeistacza.

Aby zboże mogło puszczać kielki czyli porastać, potrzeba do tego: wilgoći, kwasorodu i ciepła miernego.

Gdy zboże puszcza kielki, wtedy bliższe jego składowe części ulegają istotnej zmianie. I tak: gluten zużywa się w części na rośnienie kielków, w części

zaś zamienia on krochmal w gumę, w cukier krochmalny i w krochmal słodowy, który się od krochmalu zbożowego tém różni, że się daleko prędzej daje za pomocą rozcieńczonego czyli wodą roztworzonego kwasu siarkowego w cukier przeistoczyć.

Można mieć sól z każdego zboża, jednak zwykle używamy w tym celu jęczmienia, bo z nim najłatwiejsza sprawa.

Jęczmień powinien następujące posiadać właściwości: ziarna zupełnie zdrowe, krótkie i pełne, końce ziarn nie brunatne, a tém mniej czarne, lecz jednegoż koloru z ziarnem. Nie powinien zrosnąć w polu, siać go nie trzeba w roli świeżo gnojonej, nie młócić zaraz po zbiorze, i nie używać na sól starszego znacznie nad jeden rok.

Nie należy robić słołu z kilku na raz rodzajów jęczmienia, jak np. małego z dużym, z różnej gleby, lub świeżego z dawnym, bo różne rodzaje jęczmienia nie w jeden sposób wykłówiają się. Tém mniej mieszać można różne gatunki zboża na sól; otrzymało by się bowiem sól nierówny, a więc zły. Przy słodowaniu zboża zachodzą trzy działania: zamoczenie dla rozpulchnienia ziarna, zrośnienie czyli wykłówanie się ziarna (puszczanie kielków), i suszenie zrośnionego zboża. —

1) Zamoczenie. Do tego potrzeba oddzielnéj kadzi, któraby powinna być kamienna, najczęściej przecież używają drewnianych, ale że drzewo od wsiąkającej wewnątrz wody łatwo gnije, i w skutek tego do zepsucia słołu przyczynia się, należy więc każdą wewnątrz ołowiem wybić.

We dnie téj kadzi zaléwnéj o 4 prawie cali od ściany bocznej wywiercony jest otwór trzyna-

*) MoŜnaby takŜe każdą zaléwną wewnątrz zwęglić.

lowy, który się zatyka czopem czyli kołem drewnianym od spodu słomą okręconym i tak wysokim, aby nad brzeg wierzchni kadzi jeszcze na 6 cali wystawał.

Napełnia się tę kadź do połowej wodą miękką; rzeczna i ze stawu miększa jest od studziennéj i źródlanéj, takiej więc pierwszeństwo dać potrzeba. Potém sypie się część (trzecią lub czwartą) jęczmienia do rozmiękczenia przeznaczonego, przerabia go wiosłami, a ziarna lekkie na wierzch wody wydobywające się, sitem zbiera; następnie sypie się drugą część jęczmienia, i z nią postępuje tak jak z pierwszą; to samo odprawia się z resztą jęczmienia do rozmoczenia przeznaczonego; potém wyciąga się cokolwiek czop i wodę odpuszcza ostrożnie, aby z nią ziarna nie odpływały. Dla tego to czop jest od spodu słomą obwinięty.

Daléj naléwa się jęczmień w kadzi świeżą wodą tak, aby ta 6 cali nad nim stała. Co 12 przynajmniej godzin, wzruszać należy dobrze wiosłami jęczmień z wodą, i odpusciwszy ją zaraz otworem dennym, nalać świeżej w jéj miejsce. Gdyby się wody nie zmieniało dość często, skwaśnieć by mógł krochmal w jęczmieniu, gdyż woda naciąga z jęczmienia wiele takich substancyj, które przechodzić mogą łatwo w fermentację kwaśną lub zgniłą.

Dobre wymoczenie poznaje się po tém, gdy jęczmień tak rozmiękł, iż pojedyncze jego ziarno wzięte w rękę między palec wielki i wskazujący i w podłż naciskane nie płaszczy się, lecz w czasie uginania plówka pęka z słabym łoskotem; jądro powinno być miękkawe ale nie płynne, i przytém łatwo dać się wyłuszczyć.

Jeśli ziarna od przydłuższego moczenia za nadto napęczniały, to naciśnięte wydają sok młeczny, smaku ostrego; gdy zaś za mało rozmiękły, wtedy nie dają się wyłuszczyć. W obudwu razach sól nie

jest do użycia dobry; w pierwszym bowiem razie zaszła już fermentacyja kwaśna, w drugim zaś wyklócie się ziarna, a tém samém i scukrzenie krochmalu nie odbyło się dokładnie.

Trwanie moczenia zależy od suchości ziarna, od grubości plewki, od różności wody, i od temperatury atmosfery, dla tego nie można w tém ogólnego ustanowić prawidła; tak np. jęczmień bardzo suchy i grubo ziarnisty potrzebuje do rozmiękczenia 3 do 4 dni w grudniu, styczniu i marcu, a 2 do 3 dni w październiku, listopadzie, kwietniu i maju; jęczmień zaś mniej suchy i małego ziarna, nie potrzebuje moknąć w wymienionych zimowych miesiącach, jak tylko przez 2 do 3 dni, a w miesiącach wiosennych i jesiennych tylko 1 $\frac{1}{2}$ do 2 dni.

Skoro jęczmień rozmiękł należyście, miesza się go wioślami, odpuszcza wodę, naléwa świeżej, i tę po kilkokrotném przemieszaniu znowu spuszcza; potem zostawia się jęczmień w kadzi spokojnie przez 12 do 18 godzin, aby woda zupełnie spłynęła. Wtedy wyrzuca się jęczmień szuflami na rostnik czyli tok słodowni na kupę, i tak zostawia przez 12 do 18 godzin. Hładz zaléwną należy po odbytem wymoczeniu zawsze wyszurować piaskiem czysto, za pomocą szczotki siersciowej; także ściany kadzi pociągnąć wapnem, i potem do czysta znowu je obmyć, tym bowiem sposobem uwolni się drzewo od kwasu, który w nie wraz z wodą wsiąknął, i zapobieży się gniciu.

2) Rośnienie czyli wykłówanie się ziarna. Po 12 do 18 godzinach rozrzuca się kupę na rostniku tak, aby ze zboża utworzyć szeroką warstwę, któraby miała 14 do 18 cali grubości.

Aby ziarno mogło puszczać kiełki, powinno się zagrzać od własnej wilgoći. W rostniku sklepionym na kształt piwnicy, zboże rośnie nierównie łatwiej jak w płaskim. Zwykle rano około godziny 5tej lub

Ótój bierze się w rękę ze środka warstwy nieco ziarn, a jeżeli niektóre między niemi mają na końcach białe widoczne punkty, to wtedy przerabia się warstwę równo łopata; na wieczór powtarza się tę samą próbę, wtedy wiele już ziarenek zagranych własnem ciepłem puszcza kielki, w kształcie białego punktu. Nie czekając aby punkty te były na wszystkich ziarnach widoczne, przerabia się łopata. Nazajutrz rano znowu się tę próbę odbywa, ciepło przybiera coraz bardziej, na wszystkich prawie ziarnach dostrzedz już można wykłówanie się, a wtedy znowu się całą warstwę przerabia. Słód nie wyrósł by równo, gdyby się warstw nie przerabiało 2 do 3 razy w 24 godzinach.

Ziarna od spodu i z wierzchu warstwy porastają wolniej od ziarn wewnątrz warstwy. Trzeciego poranku próbuje się znowu ziarn, zgarniając je ręką z wierzchu warstwy na $1\frac{1}{2}$ cala; w tej głębokości skutkiem ciepła i wilgoci, ujrzy się już ziarna spocone i z wyraźniejszymi kielkami, tak iż na jednym ziarnie będzie dwa a nawet i trzy kielków korzónkowych.

Znowu się warstwę łopata przerabia, i to tak aby ziarna spodnie i wierzchnie dostały się do środka, aby tym sposobem innym w porastaniu wyrównały. W tym czasie ziarno wymaga częstszego się niem zajęcia, ciepło przybiera coraz bardziej, wykłówanie się postępuje szypko, i ziarno mocniej się poci. W tym okresie zboże wykłóte przybiera nazwę młodego słodu, i wymaga największej bacności; gdyby się bowiem w tym czasie zaniedbało częstego przerabiania, to mnóstwo ziarn z powodu ciepła prędzej porośnie, gdy tymczasem ziarna z wierzchu i od spodu opóźniają się, i tym sposobem otrzyma się słód nie równo wyrosnięty, a tém samém nie dobry.

Kiełki korzónkowe stają się od godziny (do godziny dłuższe; z jednego ziarna bywa ich po cztery, pięć a nawet i sześć.

Jednym końcem ziarnka przebija się kiełek korzónkowy, a drugim kiełek słomowy, pierwszy węższym końcem, a drugi szerszym.

Tak jak korzystnie jest odłączyć zupełnie kiełki korzónkowe od samychże ziarn, bo tym sposobem oddziela się gluten od krochmalu, tak też niekorzystnie jest, gdy w robieniu słodu kiełki słomowe pokazują się w drugim końcu ziarna, gdyż one zabierają w siebie krochmal, działaniem glutenu już w cukier kruszynowy przeistoczony.

Jeśli się zboże na sód przerabia w rośniku w swoim czasie, to kiełki korzónkowe rosną coraz bardziej; powinny one być nieco dłuższe od samego ziarna.

NASTĘPUJĄCA WIADOMOŚĆ JEST BARDZO WAŻNĄ PRZY BOBIENIU SŁODU.

Kiełki korzónkowe są widoczne, ponieważ z ziarna wystrzeliły, ale kiełka słomowego nie widać, bo jest ukryty u wierzchu ziarna pod plówką. W miarę jak wyrosnięty kiełek korzónkowy powiększa się, rośnie też i kiełek słomowy wewnątrz pod plówką, kierując się ku końcowi ziarna. Gdy ten kiełek dojdzie aż do samego końca ziarna, to dowód, że zawarty w ziarnku krochmal przeistoczył się w cukier krochmalny, co właśnie stanowi największą korzyść słodowania; takie ziarnka rozłupane wydają z siebie biały scukrzony krochmal, zwany krochmalem słodowym; ziarnka zaś źle przyrządzonego słodu, zawierają w sobie białą mączkę tylko w części, a z resztą gluten. Sód z wyrosniętymi kiełkami korzónkowymi długimi i cienkimi,

i zarazem z kielkami słomowemi do połowej tylko pod plówką ziarnka widocznemi, nie jest dobry.

Przerabianie słodu łopatą odbywać się powinno co sześć godzin, i to dopóki nie będzie tak wyglądał, jakśmy dopiero co opisali.

Młody sład rozrzucać trzeba w warstwy coraz cieńsze, rozpościerając go tak, aby z końcem rośnięcia zajmował tylko warstwę 6 do 7 cali wysoką.

3) Suszenie. Świeżo wyrosłego słodu nie należy nigdy zaraz suszyć w suszarni, ale wprzód na poddaszu, przeciągiem wolnego powietrza. W tym celu sład przeniesiony z rosnika czyli toku rozpościęra się na poddaszu, pierwszego dnia na 6 cali wysoko, i codziennie rano, w południe i wieczór łopatą przerabia i coraz cieniiej rozpościęra, tak aby z końcem suszenia zajmował tylko 3 cale wysokości. Przy częstem przerabianiu i należnym przeciągu powietrza, wilgoć ulatuje ze słodu coraz bardziej, a krochmal słodowy staje się coraz łagodniejszy i słodszy. Rozumie się, że poddasze tak powinno być urządzone, aby w dachu z obudwu stron wielkie były otwory, któremi by powietrze powierzchni słodu przewiewać mogło.

Najdogodniejszy czas do suszenia słodu na poddaszu, jest od połowej października do początku grudnia, i znowu od początku marca do końca maja.

W czerwcu, lipcu, sierpniu i wrześniu, nie można dobrego robić słodu.

Na poddaszu nie można nigdy tak dokładnie wysuszyć słodu, aby w przydłuższem potem przechowaniu nie zagrzał się, i tém samém nie przytęchł; dla tego po przesuszeniu na poddaszu, należy jeszcze wysuszyć sład dokładnie w suszarni.

Przy suszeniu słodu w suszarni za pomocą ognia, trzeba mieć wzgląd na następujące przepisy: mokre drzewo nie jest do palenia przydatne; ogień

w piecu taki tylko utrzymywać, aby słód na rósście lub laskach rozpostarty, zawsze był tylko letni.

Słód należy na laskach co godzinę przewracać i tak długo suszyć go, aż w rękę wzięty nie okazuje już bynajmniej wilgoci. Przyrządzony tym sposobem, zachowuje się w obszernych przegrodzeniach z desek; na wolne powietrze wystawiać go nie trzeba, bo by utracił właściwą sobie przyjemną woń.

Dobrze zrobiony słód, może służyć przez 1 $\frac{1}{2}$ roku, a nawet i 2 lat.

W pierwszym roku słód zyskuje coraz więcej na dobroci, przy końcu zaś drugiego roku tracić już zaczyna swoje dobre własności.*)

Słód gorzelniany może mieć krótsze kielki korzónkowe od słodu piwnego, a właściwie tyle tylko porosnąć powinien, aby kielek słomowy wydobyl się z pod plówki nieco nad długość połowej ziarna. Korzónkowe kielki dla tego powinny być krótsze, aby gluten w słodzie nie wytrawił się całkiem, ponieważ on potrzebny jest przy zacierze do scukrzenia krochmalu. Także słód gorzelniany ma być suszony wolnym tylko ogniem, aby nie po brunatniał.

§. 8.

O Z a c i é r a n i u.

Zacieranie, jest to pewne postępowanie z substancjami mącznymi czyli krochmal w sobie zawie-

*) Każden gatunek piwa wymaga odmiennie suszonego słodu, i tak: słód do białego piwa powinien być na wolnym ogniu suszony, do ciemnego zaś w miarę jak ma być ciemniejsze, na coraz mocniejszym ogniu. Do robienia porteru używa się do jednej i téjże samej warki, słodu wysuszonego w różnym stopniu ciepła, i tak słód bład i brunatny miesza się z takim jeszcze słodem, który w suszarni mocnym ogniem był prażony.

rajacemi, w skutek którego przy wspólném działaniu glutenu, ciepła i wody, krochmal przeistacza się w cukier, i usposabia tém samém te substancyje do fermentacyj winnej, a następnie do wydania z siebie części spirytusowych.

Zaciéranie składa się z pięciu działań:

- 1) Rozrobienie surowcu (ziarna ześrótowanego) na ciasto, czyli roztarcie.
- 2) Poparzenie (popar) zacieru.
- 3) Ochłodzenie zacieru.
- 4) Rozbieranie (rozpuszczanie) zacieru wodą.
- 5) Zadanie zacieru drożdżami.

Jednak w każdym z tych działań zachodzi niejaka zmiana, a to wedle tego jak zacier robimy z ziemniaków lub ze zboża, i używamy do tego albo wody, albo też pary wodnej.

I.

O zacieraniu zboża za pomocą pary.

Jak wiadomo, wszystkie rodzaje zboża trzeba na zacier ześrótować.

Ilość zboża mającego być na raz zatartém, zależy od urządzenia gorzelni.

Można z sobą mieszać różne rodzaje zboża ześrótowanego, czyli surowcu.

Do zaciérania za pomocą pary wodnej używana jest w Galicyi oddzielna kadź zacierna i to różnego kształtu, okrągła, owalna i czworokątna. Objętość téj kadzi stosuje się do ilości surowcu mającego się zaciérać.

Przed wsypaniem surowcu do kadzi, leje się w nią wody ogrzanej na 30° Reaum., licząc na każdy korzec surowcu 20 garncy wody, tak np. jeśli się ma zaciérać 20 korcy surowcu, to trzeba wlać

$20 \times 20 = 400$ garncy wody, Do téj wody wsypuje się surowiec i rozciera ręcznemi wiosłami, albo też za pomocą jakiego mechanicznego przyrządzenia. Gdy cała masa zostanie rozgniecioną na ciasto stężałe, wtedy puszcza się do zacieru gorącą parę tak długo, dopóki tenże wśród ciągłego przetwarzania nie nabierze 60° Reaum. ciepła. Wtedy odprowadza się parę.

Zatartą robotę zostawić należy w tym stanie spokojnie w przykrytéj kadzi przez godzinę, pięć kwadransy, a nawet i $1 \frac{1}{2}$ godziny, bo w tym właśnie czasie, krochmal działaniem glutenu scukrzy się. —

Zacieranie parą wodną jest najlepsze i najodpowiedniejsze; tym bowiem sposobem temperatura zacieru podnosi się jednostajnie i stopniowo, a gluten nie zaparzy się. — A przytém odbywa się już zarazem i drugie wyżej wspomniane działanie, to jest rozparzenie zacieru, jeśli tenże rozgrzał się za pomocą pary wodnej do 60° Reaum.

W pięć kwadransów lub w $1 \frac{1}{2}$ godziny następuje trzecie działanie, to jest ochłodzenie, którą to czynność odbyć trzeba ile możności najlepiej i najprędzej; jeśli bowiem za długo się chłodzi, to zacier dostanie obrzasku.

Skutkiem tego będzie znacznie mniejszy wydatek wódki. Aby więc ochłodzenie odbyło się jak najprędzej, zaprowadzano po gorzelniach w nowszych czasach tak zwane kilsztoki (*Kühlstock*), na wzór browarnych. Chłodzenie zacieru lodem tak w kadzi zaciernéj jako i w kilsztoku, niemniej i w kadziach fermentacyjnych, jest jednym z najdzielniejszych sposobów ochronienia słodkiego zacieru od obrzasku.

Poparzony dokładnie zacier dostaje się z kadzi zaciernéj do kilsztoku.

Gdy zacier przez $1\frac{1}{2}$ godziny ochłódł, a to w miarę tego jak powietrze zewnętrzne jest bardzo zimne, lub miernie zimne, przystępuje się do czwartego działania, to jest do rozebrania zacieru wodą. W dwojakim się to odbywa celu, a to aby zacier za pomocą wody zimnej przyprowadzić do przyzwyczajonej do fermentacji temperatury, i aby go dostatecznie rozrzedzić, bo pewna utracona płynność zacieru, jest także jednym z potrzebnych do fermentacji winnej warunków.

Rozebranie zacieru wodą odbywa się w tych gorzelniach które mają kilsztoki w ten sposób, iż jedną częścią wody rozrzedziwszy zacier na kilsztoku, spuszcza się go do kadzi fermentacyjnych, w których dopiero dodaje się jeszcze resztę wody do rozrzedzenia potrzebnej.

Należy stosunek wody, którą się zacier rozbiera, do surowcu, jest w porze zimowej jak 7 do 1, a w porze letniej jak 8 do 1. — Stosunek ten nie jest według miary, lecz według wagi, to jest: do jednego funta surowcu z jakiego bądź zboża, trzeba w zimie 7 a w lecie 8 funtów wody.*) Przy czém ciepło powinno być od 16 do 20° Reaumura. Zachowując ten przepis, uzyska się to, iż fermentacja postępować będzie regularnie, i alkohol utworzy się najzupełniej.

W zacierze ziemniakowym należy także sam zachowywać stosunek wody, jak i w zbożowym, zważając wszakże na to, że w 100 funtach ziemniaków jest tylko 25 funtów suchej substancji.

Robotę czyli zacier zadają drożdżami, w niektórych gorzelniach przy cieple 18. 19, a nawet

*) Jedna kwarta mieści w sobie dwa funty wody, a zatem 7 funtów wody czynią $3\frac{1}{2}$ kwart, a 8 funtów wody 4 kwart czyli garniec.

20 stopni Reaum., w innych zaś przy 12. 13 lub 14 stopniach.

Od piątego działania to jest od zadania zacieru drożdżami, zależy dłuższe lub krótsze trwanie fermentacyj, i wcześniejsze lub późniejsze wyrobienie słoðu.

Przed odbyciem czwartego działania, to jest przed rozebraniem zacieru wodą, czerpie się z kadzi zaciernej w miarę potrzeby, czyli w miarę całej ilości zacieru, 2, 4, także i 6 wiader zacieru letniego, do jednej lub dwóch kadzi fermentacyjnych, i zadaje drożdżami lub innym fermentem, a to aby ferment mocniej się wzburzył, za nim cała zatarta robota należycie ochłodzić.

Od przystąpienia do zacieru, aż do zadania roboty drożdżami, a więc przez wszystkie pięć działań, upływa 5 najwięcej 6 godzin.

Do wymienionego wyżej zacierania za pomocą pary wodnej potrzeba następujących sprzętów: 1) kadzi zaciernej, 2) jednej lub dwóch małych kadzi zadajnych, i kilsztoku.

II.

O zacieraniu surowcu za pomocą wody gorącej.

Są w Galicyi gorzelnie, w których zacieranie nie odbywa się parą wodną, lecz surowiec zaciera się i poparza samą wodą gorącą. Do tego potrzebne są takie same naczynia jakieśmy wyżej opisali. Ale w takim razie należy w czasie poparzenia zacieru ostrożnie postępować, bo gdyby się wrzącą wodę lało na jedno miejsce zacieru, gluten mógłby się zaparzyć i utracić swoją własność działania na krochmal, któryby tém samém po części tylko w cukier się przeistoczył. Skutkiem tego fermentacyja odbyła by się źle, i wydatek wódki byłby da-

leko mniejszy. Z resztą praktyczne postępowanie przy wszystkich pięciu działaniach jest zupełnie te same.

W trzecim sposobie zacierania surowcu, nie potrzeba żadnych dodatkowych naczyń i przyrządzeń, to jest: ani kadzi zaciernych, ani też kilsztoku; całe zacieranie odbywa się tylko w kadziach fermentacyjnych, ochłodzenie zaś za pomocą przerabiania wiosłami, dodając wody zimnej lub lodu.

Przy tym ostatnim sposobie, zacier dostaje obrzasku, a czasem zupełnie skwaśnieje, jeśli w ścianach kadzi fermentacyjnych zakradło się choć cokolwiek kwasu octowego. Aby się tego ustrzedz, czyli raczej aby kadzie od kwasu uwolnić, najlepiej jest nabiwszy kocioł roboczy zacierem wyfermentowanym, wymyć po nim kadzie czysto, wyszurować twardemi szczotkami, i ściany jakoteż dno powléc wewnątrz wapnem gęsto zarobionym, używając do tego pędzla włosianego, w ten sposób jak mularze ściany pociągają; wapno bowiem zabierze w siebie kwas. Potem myje się kadzie znowu czysto, i wysusza zapaloną słomą. Wtedy można już z większą pewnością na nowo w tych kadziach fermentacyjnych zacier odbywać.

Po rozbiorze zacieru wodą zimną, robota wygląda jak gąszcz rozrzedzony i ma smak słodkawy.

Wtedy należy bez zwłoki zadać drożdżami, które to piąte działanie odbywa się w kadziach fermentacyjnych.

III.

Praktyczne postępowanie przy zacieraniu ziemniaków.

Sprzęty czyli naczynia potrzebne do zacierania ziemniaków, są następujące:

- a) Kadź do płókania ziemniaków, różnej objętości, okrągła, w niektórych gorzelniach także i czworokątna.
- b) Parnik, czyli kadź do gotowania ziemniaków, rozmaitego kształtu. Dno wierzchnie i spodnie są w tej kadzi raz na zawsze stale umocowane; w odległości 6 cali po nad dnem spodniem, osadzone jest wewnątrz kadzi trzecie dno poprzedziurawione; między tym dnem i spodniem przepływa para wodna gotująca ziemniaki, a po skropleniu się odpływa.
- c) Kadź zacierna; — w niektórych gorzelniach nie masz jej.
- d) Kadzie fermentacyjne; — te w każdej gorzelni być muszą.
- e) Kilsztok; — niektóre gorzelnie obchodzą się bez niego.

Wypłókanemi ziemniakami napelnia się kadź pod b opisaną; zwykle po północy około godziny 2giej lub 3ciej puszcza się do tej kadzi gorącą parę z kotła parowego, drewnianemi lub miedzianemi rurami. Jeśli się pod kotłem parowym pali suchym drzewem, to wszystkie ziemniaki ugotują się zupełnie we dwóch najpóźniej w trzech godzinach, byleby objętość kotła parowego odpowiadała ilości ziemniaków, czyli aby tenże kocioł wydawał dostateczną ilość pary.*)

Około godziny 6tej rano, rozgotowane ziemniaki rozciera się czyli rozgniata w młynku, poruszanym w niektórych gorzelniach siłą ludzką, w innych zaś mechanicznemi przyrządzeniami.

*) Z doświadczenia wiadomo, że funt wody aby się w parę zamienił, potrzebuje tyle w siebie wziąć ciepła, ile wymagają 6 funtów wody będącej w temperaturze 0 (czyli lodu topniejącego), aby się do 80 stopni Reaum. ciepła ogrzały.

Przed rozgnieceniem i zatarciem ziemniaków leje się do kadzi zaciernej wodę na 24 do 30 stopni ciepła, licząc na każdy korzec ziemniaków, 4 garnce wody. Do téj wody sypie się na każdy korzec ziemniaków, 2 do 4 garncy ześrótowanego słoďa jęczmiennego lub owsianego, i z nią miesza.

Jeśli gorzelnia tak jest urządzona, że młynek umieszczony jest powyżej kadzi zaciernej, to rozgniecione ziemniaki spadają z młynka w kadź zacierną, w której odbywa się pierwsze działanie, to jest zacieranie, a to albo wiosłami ręcznymi, albo jakim mechanicznem przyrządzeniem.

Zacier ziemniakowy ma po ukończeniu zacieraniu trzymać 50, lepiej 52 stopni Reaum. ciepła, dla tego też para wodna bez przerwy wpływać powinna do parnika, dopóki wszystkie ziemniaki nie zostaną rozgniecione. Po skończeniu pierwszego działania to jest roztarcia ziemniaków, zostawia się zacier przez godzinę spokojnie w kadzi zaciernej; w tym bowiem czasie krochmal działaniem nań glutenu przeistoczy się w cukier.

Po upływie pierwszej godziny, następować by powinno drugie działanie, czyli poparzenie, lecz ponieważ ono nie jest potrzebne przy zacierze ziemniakowym tak, jak przy zbożowym, przystępuje się zatem wprost do trzeciego działania, to jest do najprędszego ile możności ochłodzenia, które odbywa się zupełnie tak, jak przy zacierze zbożowym, używając wody zimnej, lub lepiej lodu.

W tenże sam sposób co i przy zacierze zbożowym, odbywa się działanie czwarte i piąte, to jest rozbiór wodą, i zadanie drożdżami lub innym sztucznym fermentem.

W gorzelniach obchodzących się bez kadzi zaciernych i wszelkich oddzielnych przyrządzeń do chłodzenia, zgniecione ziemniaki zacierają w kadziach fermentacyjnych, co przecie nie prowadzi

wcale do dobrego, gdyż zacier dostaje w takim razie obrzasku, w skutek czego fermentacyja nie odbywa się zwykle dobrze, i wydatek wódki jest mały.

Zacier zbożowy lub ziemniakowy zadaje się dla tego drożdżami, aby go usposobić do fermentacyj winnej.

§. 9.

O F e r m e n c i e.

Świeże drożdże z piwa dobrze warzonego są najdzielniejszym środkiem do sfermentowania zacieru.

Aby zaś małą ilością drożdży przyprowadzić zacier do fermentacyj, postępuje się następującym sposobem: na dwie godzin przed zacieraniem robi się ekstrakt z ćwierci (8 garncy) zwyczajnego surowcu ześrótowanego i z dwóch garncy słoðu jęczmiennego ześrótowanego i to tak: w oddzielnem nie wielkiem naczyniu zaciera się surowiec i słoð w podanej dopiero co ilości, za pomocą wody na 30 stopni Reaum. ciepłej, i w takiej ilości wziętej aby masa stężała na ciasto; potem doléwa się wody wrzącej tyle, aby cała masa nabrała ciepła 70 stopni Reaum. i zostawia się to przez godzinę spokojnie; następnie odczerpuje się jasną brzeczkę, ochładza jak najprędzej do 38° Reaum., dodaje zimnej czysto przez przetak przeszłej brahy tyle, aby ekstrakt doprowadzić do 25° Reaum., zadaje 4 lub 5 kwartami dobrych drożdży piwnych, i pozostawia tak aby uległo fermentacyj. Gdy fermentacyja nastąpi, dodaje się do płynu jeszcze zimnej brahy, i to tyle aby utrafić temperaturę 19 do 20 stopni, fermentacyja zaczyna znowu odbywać się, i dójdzie należnego stopnia, jeśli zacier był należyście do zadania drożdżami przysposobiony.

Można też z świeżego zacieru zrobić bardzo skuteczny środek fermentacyjny, do zacieru na dzień następny, i tak: dzisiejszy zacier zadawszy świeżemi drożdżami, gdy się na jego powierzchni w trzy kwadranse prawie pokaże biała piana, wtedy nie czekając wydobycia się plówek na wierzch, ubiera się z kadzi fermentacyjnej za pomocą dźwigni (lewara) ile można najrzadszy zacier, i to licząc 40 kwart na każde 100 funtów w dniu jutrzejszym zatrzeć się mających; umieszcza się to w oddzielnej kadzi zadajnej i w chłodnym miejscu stawia. Do tego rzadkiego zacieru, dodaje się jeszcze ilość mu równą brahy zimnej ile możliwości przez przetak przepuszczonej. Gdy to zacznie w 8 do 12 godzin fermentować i białą pianą pokrywać się, wtedy przydaje się jeszcze wiadro brahy tak chłodnej, aby miała tylko 7 do 8° Reaum.; a to aby wstrzymać fermentację.

Na pół godziny przed użyciem tego środka fermentacyjnego, przydaje się mu nieco roztworu potażu łagodnego, i tą dopiero masą świeży zacier zadaje.

Środek ten jest ze wszystkich sztucznych środków fermentacyjnych najprostszy i najdzielniejszy; zacier nim zadany nie wymaga wiele miejsca w górę do robienia, a przy tém wydatek wódki jest większy.

Hadkę zadajną gdy się wypróżni, trzeba codziennie wymyć wodą wapienną.

Środek ten fermentacyjny robić można 14 dni po sobie; gdyby się jednak spostrzegło, że fermentacja w zacierze zaczyna się już słabiej odbywać, to wtedy trzeba znowu zacier drożdżami zadać, i dalej postąpić jakśmy tu opisali.

Drożdży trzeba mieć zawsze w gorzelni nad miarę, aby w niespodziewanym przypadku mieć je pod ręką.

§. 10.

O Fermentacyj winnej.

Tak zwierzęce jako i roślinne substancyje pozbawione życia, wystawione na wolny przystęp powietrza i wilgoći przy mierném cieple, ulegają rozkładowi, w skutek którego przechodzą następnie do rzędu jestestw nieżywotnych. Rozkład ten zowie się fermentacyją.

Trzy są gatunki fermentacyj: winna, octowa czyli kwaśna, i zgniła. Utworem pierwszją jest spirytus, drugiej kwas octowy, a trzeciej gazy wydające fetor nieprzyjemny i ziemia ogrodowa czyli roślinna. —

Fermentacyj winnej, takie tylko ulegają substancyje roślinne, które w sobie zawierają pierwiastek cukrowy i ferment i to pod następującemi warunkami:

1) Substancyje którą się chce poddać fermentacyj, rozrobić należy pewną utrafioną ilością wody, to jest rozrzedzić ją w pewnej mierze. Gdy zacier jest za gęsty, wtedy pojedyncze jego cząsteczki nie mogą się dość wolno poruszać, a tém samém nie ulegają tak łatwo siłom chemicznym; jeśli znowu za rzadki jest zacier, to cząsteczki jego są za nadto między sobą oddalone, i nie mogą wywierać na siebie wzajemnie potrzebnego wpływu. W obudwu razach fermentacyja nie może się dokładnie odbyć, a tém samém mało wyda alkoholu. Nie można przecież raz na zawsze oznaczyć, ile wody przydać substancyj mającej być fermentowaniu poddaną, zależy to bowiem i od natury samejże substancyj, i od temperatury w której fermentacyja ma się odbywać. Prawidło na kaźden szczególny przypadek li tylko z doświadczenia wyprowadzone być może.

2) Rozciek fermentujący powinien przynajmniej z początku stykać się z powietrzem atmosferycznym, aby przez wzięcie w siebie kwasorodu, gluten przemienił się w ferment. Dla tego to, jako też i dla ułatwienia wydobywania się gazu - kwasu węglowego, kadzi fermentacyjnych nie należy dokładnie przysmykać.

3) Do fermentacyj winnej potrzebna też jest pewna temperatura, i to nie niższa od 4 stopni, a nie wyższa od 30° ciepła Reaum. Najwłaściwsze ciepło jest od 10 do 22 stopni. Przy wyższej temperaturze fermentacyja odbywa się prędzej, ale za to utworzony alkohol ulatnia się łatwiej, a tém samem wydatek wódki uszczupla się. Dla tego starać się potrzeba, aby zacier fermentował tylko w temperaturze 10, 11, 13, 18 do 20 stopni.

4) Warunkiem fermentacyj jest też spokojność płynu, i nie zbyt mała masa.

5) Jeżeli płyn mający fermentować ma za mało fermentu, to przynajmniej zawierać w sobie powinien gluten, ten bowiem przez przystęp kwasorodu z powietrza atmosferycznego, zamienia się w ferment, i dopomaga wtedy fermentacyj.

Gdy wymienione tu warunki fermentacyj są zachowane, to wtedy gluten zamienia się przystępem kwasorodu w ferment, zaczyna opadać i czyni płyn mętnym. Działaniem fermentu na cukier zaczyna się fermentacyja, przy czém cukier traci część swego kwasorodu i węglika, i przeistacza się w alkohol; uwolniony zaś kwasoród i węglík łączą się z sobą i tworzą gaz - kwas węglkowy, który w bąblach wydobywa się wgórę i prowadzi z sobą drożdże na wierzch płynu. Przytém ciepło w płynie wzmacnia się, drożdże tracą swoją władzę pobudzania fermentacyj, cukier zamienia się w alkohol i gaz - kwas węglkowy, tak iż z 100 części (co do wagi) cukru, utworzy się do 49 części gazu - kwasu

węglkowego, i 51 części alkoholu; alkohol zawiera w 50 częściach co do wagi podług Saussura:

26.32 części węgla

6.45 » wodorodu

17.23 » kwasorodu.

Gdy drożdże zużyły się już zupełnie, lub gdy wszystek cukier przeistoczył się w alkohol, wtedy fermentacja winna ustaje zupełnie, bąble pękają powoli, drożdże opadają na spód, a płyn wyjaśnia się czyli klaruje.

Ta krótka teoria fermentacji posłużyć może do wytłómaczenia najistotniejszych zjawień w czasie fermentowania zachodzących. Znajomość tych zjawień jest najważniejszą dla praktycznego gorzelnika, a jeszcze więcej dla urzędników rządowych użytych do kontrolowania roboty po gorzelniach i browarach. Z tego powodu zatrzymamy się jeszcze nieco nad tym przedmiotem.

Istotną korzyść zapewniają kadzie fermentacyjne, gdy się je opatrzy nakrywami szczelnie domierzonymi; w takich bowiem kadziach zacier fermentujący okrywa się warstwą gazu-kwasu węglkowego, który wzbraniając przystępu powietrzu atmosferycznemu, nie dopuszcza tworzenia się kwasu octowego; — tym sposobem działanie drożdży nie osłabia się, fermentacja odbywa się bez przeszkody i nie ukończy się wprzód, aż wszystkie części cukrowe nie zostaną rozłożone. Wydatek wódki staje się przy takim postępowaniu o $\frac{1}{6}$ a nawet i o $\frac{1}{5}$ większy.

Nakrywa kadzi fermentacyjnej mająca ją szczelnie przymykać, powinna być urządzona w sposób następujący:

Przy małych okrągłych kadziach fermentacyjnych, składać się ona może z dwóch równych połów, każdej wyrobionej z deski pół cala grubiej, na obiedwie strony gładko wyheblowanej.

U większych czworokątnych kadzi, nakrywa składać się może z trzech części, i tak: środkowa na 3 do 4 stóp szeroką umocować trzeba raz na zawsze w wierzchnim brzegu kadzi, dwie zaś skrajne części, to jest prawą i lewą łączy się z środkową zawiasami, aby je można dowolnie otwierać i przymykać; opatruje się je jeszcze listwami na dwa cale grubemi, w ten sposób, aby kadź w miarę potrzeby tak szczelnie dała się zamknąć, iżby powietrze nie wkradło się.

W jednej z skrajnych części nakrywy powinien być otwór okrągły 15calowy z przykrywą miedzianą pobielaną; otwór ten służy do uważania odbywającej się w kadzi fermentacyj.

W drugiej zaś skrajnej części ma być okrągły 4 calowy otwór, w którym się osadza rurę miedzianą 5 cali długą, wewnątrz i zewnątrz pobielaną; na téj rurze na 5 cali wystającej osadza się drugą rurę na $1\frac{1}{2}$ stopy długą i w drugim końcu na 2 cale zwężoną, która to rura służy w czasie postępującej fermentacyj zacieru, do odprowadzania gazu-kwasu węglkowego z zamkniętej kadzi do oddzielnego w pobliżu ustawionego naczynia z mlékiem wapienném. Koniec téj rury zanurzać się powinien na $\frac{1}{4}$ cala w tymże płynie.

Gaz-kwas węglkowy łączy się z wapnem, a części spirytus zawierające wchodzą w związek z wodą, z której można je przez destylacyję znowu wyłączyć.

Skoro tylko zacier w kadziach fermentacyjnych zadany został drożdżami lub jakim sztucznym fermentem, jakśmy wyżej wspomnieli, wtedy zacier byle go woda dobrze rozebrała, następującym ulega odmianom: na powierzchni jego ukazuje się piana mléczna, co dowodzi że ferment zaczyna działać; jeśli zaś zacier nie był dobrze wodą rozebrany, i użyty środek fermentacyjny nie dość silny,

to wtedy nie okaże się biała piana, ale cała masa zacieru opada, i zamiast białej piany ujrzy się tylko czystą prawie wodę. — W godzinę niemal po ujrzeniu na powierzchni białej piany, zacier męci się, a do koła brzegu kadzi fermentacyjnej, spostrzedz można okrąg z białej piany, który się coraz bardziej rozszerza, i całą powierzchnię zaciągnie.

Potém w przeciągu 4 lub 5 godzin po zadaniu, tworzy się na całej powierzchni zacieru kożuch z plówek, który się coraz bardziej wzmacnia; płyn fermentujący przedziera ten kożuch w wielu miejscach, wzdyma nakształt pagórka, i to nad jego powierzchnię się dostaje, to znowu pod nią zapada. Wśród tego nieustannego burzenia się, zacier staje się cieplejszym o kilka stopni a niżeli w czasie zadania, a przebijanie się płynu przez kożuch trwa kilka godzin. W tym czasie gaz-kwas węglkowy wywija się najsilniej, tak, iż nieraz robota zbiega przez wierzch kadzi. W 30 do 36 godzinach od zatarcia, fermentacja dochodzi najwyższego stopnia; tworzą się powoli i następnie figury podługowate, a z postępem fermentacji skracają się one coraz bardziej tak, iż przebijanie się płynu przez kożuch coraz bardziej zmniejsza się, a nareszcie całkiem ustaje. W rozpadlinach kożucha widzieć można płyn jasny.

Gdy tedy powierzchnia już uspakaja się, znak to kończącej się fermentacji. Kożuch opuszcza się powoli i następnie ku dnu, a nareszcie znika zupełnie, płyn ukazuje się w kolorze żółtym, i ma smak i zapach kwaskowato-winny. Jest to oznaką, że fermentacja winna odbyła się zupełnie, a wtedy sam czas przystąpić do destylowania wyfermentowanego zacieru.

Ale nie przy każdym zacierze, postępuje fermentacja winna w swoich zjawieniach tak regularnie, jakśmy dopiero co opisali. Czasem ferment-

tacyja ta poczyna się w kilku dopiero godzinach, na całej powierzchni zacieru słabe są jej oznaki, a kożuch tylko od brzegu przedziera się. Jednak i taka fermentacyja jest dość silną do utworzenia należytej ilości alkoholu. Po ukończonej fermentacyi płyn jest taki sam, jak i w opisanym dopiero co razie, —

Gdy fermentacyja winna za prędko w zadanym zacierze się zaczyna, a kożuch w górę wzdymany wkrótce nazad opada, dowodzi to iż użyto złego środka fermentacyjnego lub fermentu.

Jeśli zaś słaby tylko powstaje kożuch, przy czém mało się gazu-kwasu węglkowego rozwija, to wtedy alkohol nie utworzy się; przyczyna tego jest ta: albo zacier przy rozbiorze wodą za nadto został ochłodzony, albo użyto fermentu nie silnego lub też kwaśnego i zepsutego, albo też zacier i naczynia fermentacyjne były nieczyste, przez co zacier dostał obrzasku.

Uwaga. Wszelkich zjawień i zmian mogących zajść w czasie fermentacyj, nie podobna jest razem zebrać i podać, a to dla tego, że wielka ich jest różnaitość, a ta znowu zależy od wielu okoliczności, jakimi np. są: natura użytych substancyj mącznych lub pierwiastek cukrowy zawierających, — każda odmiana w sposobie zacierania, w stopniu ciepła w którym się zacier zadaje, w gatunku drożdży piwnych lub innego sztucznego fermentu, w temperaturze atmosfery i t. d.

Doświadczenie przekonało, że przy zacieraniu gęstem zachodzą zupełnie inne zjawienia w czasie fermentacyj, — ale sprawa tworzenia się alkoholu jest zawsze jedna i ta sama. Po odbytej fermentacyi winnej, kożuch musi w płynie wyfermentowanym na dół się opuścić; jeśli on bowiem jest je-

szcze grubym na powierzchni płynu, to znak, że zacier jeszcze nie wyrobił, i że jeszcze zawczasie byłoby do destylacyj przystępować.

Oznaką zaś przestalego zacieru jest to, że kożuch całkiem na dno opadnie; jeśli przytém na powierzchni tworzy się powłoka z pleśni, dowodzi to że zaszła już fermentacja kwaśna.

Fermentacyj kwaśnej ulegają te płyny, które już odbyły fermentacyję winną, lub takie co w sobie cukier albo gumę zawierają. Warunki do fermentacyj kwaśnej potrzebne są: temperatura 18 stopni Reaum. ciepła przechodząca, i przystęp powietrza atmosferycznego. W ciągu téj fermentacyj płyn przyciąga z powietrza kwasoród, który to gaz łączy się w części z alkoholem, w części zaś z pewną ilością wodorodu uwolnionego z związku z alkoholem, i w wodę go zamienia. Alkohol w którym stosunek części składowych zmienił się zupełnie przez przybycie kwasorodu, zamienia się w kwas octowy.

Do sprawienia fermentacyi kwaśnej potrzebny jest także jakiś środek fermentacyjny, takim jest ferment o którym mówiliśmy już przy fermentacyj winnej, także białko roślinne, nadewszystko zaś sam kwas octowy w płynie się tworzący; — dla tego to przy robieniu słodu, przy zacieraniu i przy fermentowaniu, użyć trzeba wszelkich ostrożności, aby nie dozwoić kwasowi octowemu choć w najmniejszej części utworzyć się. Gdyby zaś kadzie zaléwne, zacierne lub fermentacyjne naciągnęły tego kwasu z poprzedzającej roboty, to za pomocą wapna należy kwas ten im wprzód odjąć.

§. 11.

O destylacji.

Przez destylację rozumiemy wyłączenie czyli wypędzenie alkoholu z zacieru, a to za pomocą ulotnienia czyli odparowania.

Wiadomo że wszystkie płyny ulatniają się czyli zamieniają w parę, w każdej temperaturze; ulotnienie to odbywa się na całej powierzchni płynu i to tém prędzej im wyższa jest temperatura i im większa powierzchnia płynu. Ogrzewając płyn w naczyniu otwartem co raz mocniej, temperatura płynu podnosi się coraz bardziej, a gdy dojdzie do pewnego punktu, to wtedy już przy tych samych okolicznościach dalej się nie podniesie, choćbyśmy jak najwięcej ciepła dodawali, lecz płyn będzie się następnie ulatniał. Temperatura w której ciecz jaka wrzeć zaczyna, nazywa się jej punktem wrzenia, a ten punkt jest na każdą ciecz inшы. I tak woda wre w temperaturze 80° ciepła Reaum., czysty spirytus czyli alkohol potrzebuje do zawrzenia tylko 63 do 64 stopni, oleje zaś i wiele innych płynów wrą w wyższej dopiero temperaturze jak 80°.

Za rozgrzaniem tedy zacieru w kotle roboczym nad 63 stopni ciepła, alkohol zaczyna w całej swój masie ulatniać się, a ponieważ do przejścia w parę potrzebuje wiele ciepła, to temperatura reszty płynu nie może się już znacznie podnieść, a tém samem nie dojdzie tego stopnia, którego potrzebują woda lub inne części składowe zacieru aby się mogły ulotnić; nie utworzy się tedy jak tylko mała ilość pary wodnej. Wznoszącą się tę parę części spirytusowe zawierającą, oziębiwszy, otrzyma się z niej płyn, który zawiera w sobie alkoholu więcej, a niżeli takąż sama objętość zacieru. Za ogrzaniem tego płynu ulotni się znowu wszystek alko-

hoł, a część tylko zawartą w tym płynie wody przejdzie w parę. Oziębiona znowu para, da z siebie płyn więcej już alkoholu zawierający. A tak przez następne powtarzanie destylacyj, uzyskuje się płyn coraz w alkohol obfitszy.

Zacier do destylowania przeznaczony, ogrzewa się albo płomieniem, albo też parą wodną. Przyrządzenia czyli aparaty do tego celu służące są albo pojedyncze, albo złożone, albo też bardzo złożone. —

Pojedyncze aparaty są te, w których się pierwszą destylacją tylko wódkę odbiera.

Złożone aparaty są takie, w których się pierwszą destylacją odbiera z zacieru od razu wódkę 20 stopniową.

Bardzo złożonemi aparatami odbiera się z zacieru pierwszą destylacją od razu okowitę.

Czystszą wódkę otrzymać można, jeśli się na aparacie pojedynczym wydobędzie z zacieru na-przód wódkę, a tę potem przez alembik przepędzi.

Mając aparat złożony, którym z zacieru uzyskuje się od razu wódkę na sprzedaż, radzimy odpędzić na-przód mocniejszą wódkę, a tę dopiero rozpuścić wodą czystą i miękką, tyle, aby trzymała stopień potrzebny, tak np. dobrze jest odbierać aparatem wódkę trzymającą 23 stopni Beaumego, a téj dodać tyle czystej wody, aby ją zamienić na 20 lub 21 stopniową. Taka wódka ma w sobie mniej oleju śwędnego (*Fuselöhl*), gdyż ten wydobywa się z zacieru dopiero przy końcu destylacyj. Dla tego też wódki z końca destylacyj otrzymanej, nie powinno się używać, lecz wlać ją do wyfermentowanego już zacieru, i poddać nową destylacją.

Olej śwędny połączony jest tak w zbożu jako i w ziemniakach z krochmalem. Przy fermentacji winnej zacieru ziemniakowego, wychodzi ten olej z swego związku, ulega zmianie w swoim głównym

składzie, a przez bezpośrednie stykanie się w czasie destylacji z ścianami miedzianego kotła na ogniu rozgrzanego, nabiera właściwego przykrego swędu i palącego smaku; w czasie widkowania zacieru, gdy para spirytusowa ochłodzi się należycie, olej ten oddziela się i zbiera na tej płachcie płócienną którą się przykrywa naczynie przeznaczone do odbierania wódki w spuszczeniu, także czepia się on ścian węzownicy.

Z zacieru parą wodną pędzonego, otrzymuje się wódkę bardziej uwolnioną od oleju swędnego, mimo tego, że w takim razie zacier rozgrzewa się daleko mocniej.

Olej swędny działa bardzo szkodliwie na organizm zwierzęcy.

Wódka będzie mniej w sobie miała oleju swędnego, gdy się do zacieru użyje więcej słodu, gdy po zatarciu scukrzenie krochmalu dobrze się odbędzie, i gdy fermentację tak się potrafi prowadzić, że utworzone części cukrowe należycie się rozłożą. Do otrzymania czystej wódki przyczynia się i to, gdy się ostatniego czyli końcowego destylatu nie używa do przysposobienia świeżego zacieru, lecz wlewa ten destylat do roboty już wyfermentowanej, — gdy się destylację miernym gorącym odbywa, i otrzymuje wódkę 23 stopniową, a tę dopiero czystą wodą do 20 stopni dobierze. —

Uwolnić można wódkę od oleju swędnego za pomocą niektórych substancyj np. wapna świeżo palonego, potażu, podchloranu wapna, kwasu saletrowego, siarkowego, węgla zwierzęcego i drzewnego.

Węgiel tak roślinny jako i zwierzęcy czyli kość palona, jest z pomiędzy wszystkich substancyj najlepszym do tego celu, nie tylko bowiem że oczyszcza wódkę nader prędko i najzupełniej, ale na-

wet i bez pomocy destylacyj. Z resztą ciało to jest w każdym względzie zdrowiu nieszkodliwe.

Węgiel lipowy, wierzbowy lub topolowy jest najlepszy, z twardego zaś drzewa jak np. dębowy, bukowy, nie służy do użycia, albowiem zawiera w sobie siarkany.

Chcąc węgiel przysposobić do tego celu, tłucze się go na proszek w młódcierzu żelaznym. Nie należy dodawać go do wódki w kotle, w takim bowiem razie chybiło by się celu, gdyż olej śwędny lubo by został od węgla z początku wciągnięty, odłączył by się przecież od niego działaniem gorąca i przeszedł by z wódką, a tak ta nie wiele by co czystsza była.

Wódkę czyści się węglem w beczce i to w ten sposób:

Do 100 kwart wódki 20 stopniowej sypie się 9 do 10 funtów węgla w proszku; beczki nie trzeba całkowicie napełniać, lecz $\frac{1}{5}$ część wolnego miejsca zostawić. Za pomocą lejka wsypuje się ten proszek węglowy następnie, i albo prostem mieszaniem rozrabia z wódką, albo też w tym celu przetacza się beczkę po gładkiem miejscu.

Potém bierze się nieco téj wódki i filtruje przez bibułę, aby się dowiedzieć czy już zupełnie pozbyła się oleju śwędnego; gdyby to dokładnie nie nastąpiło, to dodaje się jeszcze więcej proszku węglowego, a to dopóki się nie osiągnie celu zamierzonego.

Nareszcie zostawia się beczkę na dnie spokojnie przez dwa dni lub dłużej, aby proszek węglowy na dno opadł.

Tym sposobem otrzymawszy wódkę uwolnioną dokładnie od oleju śwędnego, ściąga się ją z beczki do dalszego użycia.

Węgiel do oczyszczenia wódki użyty, powinien być świeżo wypalony; dawny węgiel nie ma potrzebnych do tego własności, chyba że był przechowany w naczyniach dobrze zamkniętych i z powietrzem się nie stykał.

O APARATACH GORZELNIANYCH W GALICYJ UŻYWANYCH.

APARAT POJEDYŃCZY I.

Opis destylowania czyli pędzenia wódki z zacieru.

Robota wyfermentowana dostaje się z kadzi fermentacyjnych do kotła ogniowego roboczego *A*, *tabl. I. Fig. 2*, którego cztery części zajmuje, piąta tedy część objętości kotła pozostaje wolna. Ogień z pieca w którym ten kocioł jest wmurowany, doprowadza zacier do wrzenia. Za nim zacier zacznie się gotować, domierza się czapkę *B* do otworu kotła roboczego, i oblepia gatunkiem kitu z makuch lub z ciasta żytniego, aby para z zacieru tylko do czapki się dostawała, a z niej dalej do trzech rur chłodzących *C, C, C*, z trzech wylotów czapki wypuszczonych. Skoro zacier w kotle roboczym zacznie wrzeć, rozwija się para złożona z części wodnistych, klejnych, spirytusowych, z oleju słodkiego i z kwasu octowego.

Para ta uniosłszy się, przechodzi przez czapkę i dalej trzema rurami chłodzącymi przez trubnik (chłodnicę) czyli naczynie chłodzące, napełnione ciągle wodą zimną, i ciągle dosycane świeżą. Tu skropla

się para i jako płyn widką zwany spływa do spustu (odbieralnika) *D*. Pędzenie trwa tak długo, aż zacier pozbędzie się części spirytusowych, co się po tém poznaje, gdy widka nie chwyta już płomienia palącej się świecy. Wtedy zaprzestaje się pędzić i zdejmuje czapkę z kotła. Płyn pozostały w kotle po destylacyj, nazywa się brahą lub wywarem gorzelnianym.

Widką otrzymaną z dwóch lub trzech nabić, napelnia się znowu kocioł ogniowy roboczy, para z niój w skutek ciepła powstająca skrapla się w rurach chłodzących i spływa do spustu *D* już jako wódka 20 stopniowa. Do przeprowadzenia jednego nabicia w aparacie pojedynczym, potrzeba wedle objętości kotła 6 do 7 godzin gdy drzewo suche, a 8 do 9 godzin gdy mokre. Do przeprowadzenia zbieranej widki na wódkę, potrzeba 10 do 12 godzin.

APARAT POJEDYŃCZY II.

Aparat ten *tabl. I. Fig. 3.* różni się od poprzedzającego odmiennym piecem, z kąd wypływa istotna różnica w widkowaniu, także i rur chłodzących jest inny kształt, te bowiem w węzownicę zwinięte, lepiej zgęszczają czyli skraplają parę spirytusową. Piec aparatu I. jest bez popielnika, a ogień w nim nie mając dostatecznej podniety, nie doprowadza zacieru dość prędko do wrzenia, a następnie do rozwijania się pary spirytusowej.

W aparacie zaś II. jest popielnik, kocioł roboczy okrążają kanały, ogień pali się żywiej, zawrzenie zacieru i wywinienie się z niego pary spirytusowej następuje prędzej o godzinę lub dwie, w miarę suchości paliwa.

Rury chłodzące kilkokrotnie w węzownicę zwinięte sprawiają, że para w nich zgęszczona spływa

do spustu daleko chłodniejsza. Jeśli widka lub wódka dostają się do spustu letnie i parę z siebie wydają, to tém samém wiele części lotnych ubywa, i wydatek wódki jest daleko mniejszy; przeciwnie zaś rzecz się ma, gdy widka lub wódka spływają do spustu chłodne.

Napełnianie zacierem wyfermentowanym odbywa się w aparacie II. tym samym sposobem co i w aparacie I., i tak: kocioł roboczy *A* nabija się zacierem tak, aby piątą część próżną zostawić, jeśli bowiem za mało będzie miejsca wolnego, tedy za poddaniem mocniejszego ognia zdarza się czasem, że gotujący się zacier dostaje się wraz z parą do wężownic, i przez nie aż do samego spustu *E*; dla tego to tylko cztery części kotła napełnia się. Para spirytusowa z wrzącego zacieru wydobyta, i złożona z części spirytusowych, klejnych, z oleju śwednego i z kwasu octowego, spuszcza się z czapki *B* do wężownicy *C* przechodzącej przez wodę zimną ciągle w trubniku *D* świeżą podsycaną; ztąd skroplona dostaje się do spustu *E* daleko chłodniejsza jak przy aparacie I., ponieważ przeszła przez wężownicę zwiniętą trzy lub cztery razy. Otrzymany w spuszczeniu płyn jest jeszcze widką, którą ze dwóch lub trzech nabić zebrawszy, nabija się znowu kocioł roboczy i na 20 stopniową wódkę pędzi. Pierwszą destylację nazywamy widkowaniem, drugą destylację czyli pędzenie widki winowaniem (*weinen*), a tę widkę która z przepędzenia z niej wódki jeszcze w kotle roboczym pozostaje, niedogonami.

APARAT POJEDYŃCZY III.

Kocioł wężowy z wygrzewaczem podług Hermbstäda.

Skład tego aparatu *tabl. II. Fig. 4.* jest następujący :

A. Kocioł ogniowy.

B. Czapka.

C. Wygrzewacz.

D. D. D. Wężownice w wygrzewaczu i w trubniku.

E. Trubnik (chłodnica).

F. Spust (odbieralnik).

G. Mieszadło do rozbełtania zacieru w wygrzewaczu.

H. Rura, którą zacier dostaje się z wygrzewacza do kotła ogniowego.

I. Rura do odpuszczania brahy z kotła ogniowego.

W aparatach I. i II. kocioł ogniowy nabija się wyfermentowanym zacierem wprost z kadzi fermentacyjnych i pędzi się widkę; w tym zaś aparacie nabija się zacierem wyfermentowanym zaraz w samym początku (to jest gdy się o godzinie 6tej rano przystępuje do pędzenia widki z zacieru) tak wygrzewacz jak i kocioł ogniowy; a wtedy ciągłym i równym ogniem pod kotłem ogniowym *A*, zacier zaczyna w tym kotle wrzeć, wydobywa się para zawierająca części spirytusowe, klejne, olej śwedny i kwas octowy, przechodzi przez czapkę *B* do wężownicy *D* w wygrzewaczu, który ponieważ chłodnym zacierem jest nabity, para oziębia się w nim i skrapla, a zarazem oddaje swe ciepło zacierowi w wygrzewaczu, który się do 60, a nawet i 70° Reaum. przez to ogrzewa.

Para skroplona w początku destylacyj w wężownicy wygrzewacza, spuszcza się do wężownicy trubnika, gdzie przez zimną wodę jeszcze lepiej się zgęszcza, i dostaje do spustu jako widka.

W połowie czasu do odbycia destylacyj potrzebnego, gdy zacier w wygrzewaczu ogrzał się ciepłem od będącej w nim wężownicy udzielonym, para dopływająca ciągle z kotła ogniowego do wygrzewacza, nie będzie już w stanie zgęszczać się

w nim, lecz dopiero w wężownicy trubnika, do którego jakieśmy już wyżej mówili, świeża woda zawsze dopływać powinna. Destylowanie odbywa się dopóki tylko widka odchodzi.

Wtedy wypuszcza się brahę z kotła ogniowego i nabija się go powtórnie, ale zacierem rozgrzanym w wygrzewaczu, ten zaś nabija się chłodnym zacierem. Destylowanie drugiego nabicia czyli zacieru gorącego z wygrzewacza, kończy się o dwie godziny prędzej, ponieważ zacier wprzód już ogrzany wkrótce zawre; to samo drugie, trzecie i czwarte nabicie odpędzi się każde o dwie godziny wcześniej. Gdy tedy aparatem I. i II. odpędzenie jednego nabicia trwa 7 do 8 godzin, tym czasem aparat z wygrzewaczem odbywa to samo w czterech godzinach.

Wynalazek wygrzewacza winniśmy sławnemu chemikowi Hermbstädtowi.

APARAT ZŁOŻONY IV.

Znany u nas pod nazwą maszyny korbowej.

W skład tego aparatu wyobrażonego na tabl.

II. Fig. 5. wchodzi:

- A.* Kocioł ogniowy.
- B.* Czapka, kształtu szyj łabędziej.
- C.* Rektyfikator czyli alembik.
- D.* Wygrzewacz.
- E. E.* Wężownica.
- F.* Trubnik (chłodnica).
- G.* Spust (odbieralnik).
- H.* Mieszadło do rozbełtania zacieru w przedgrzewaczu.
- I.* Mieszadło do rozbełtania zacieru w kotle ogniowym.
- K.* Rura, którą zacier z wygrzewacza dostaje się do kotła ogniowego.

L. Rura do odpuszczania brązy z kotła ogniowego.

m. Rura którą niedogony z alembika odchodzą.

Przystępując do destylacyj tym aparatem, nabi-
ja się jak zwykle rano wygrzewacz i kocioł ogniowy
zacierem chłodnym z kadzi fermentacyjnych, a
to tak samo jak w aparacie pojedynczym III.

Ponieważ zaś celem aparatu złożonego jest, o-
trzymać z zacieru zaraz z pierwszej destylacyj wód-
kę 20 stopniową w spuszcie, należy przed zaczęciem
destylacyj wlać do alembika *C* wódki 10stopnio-
wej tyle, aby ta trzecią część jego objętości zaj-
mowała.

Destylowanie odbywa się w następujący spo-
sób: w kotle ogniowym *A* zacier działaniem pod-
palonego ognia zaczyna wrzeć, i wydaje parę zło-
żoną z cząstek spirytusowych, wodnych, klejnych,
oleju słodnego i kwasu octowego; para ta dostaje
się przez czapkę *B* do alembika zawierającego wód-
kę 10stopniową; ciągły przypływ gorącej pary z
wrzącego zacieru doprowadza do wrzenia wódkę w
alembiku. Części spirytusowe będące w parze z za-
cieru rozwiniętej, łączą się z częściami spirytuso-
wymi wódki w alembiku się ulatniającą, i wzma-
niają się tém samém czyli rektyfikują; cząstki zaś
octowe, klejne, olejku słodnego i wodniste pozos-
tają prawie ze wszystkiem w alembiku; nowa pa-
ra prowadząca z sobą wiele części spirytusowych
unoszą się z alembika, dostaje się do węzownicy *E*
w wygrzewaczu chłodny zacier zawierającym, tu
zgęszcza się, dalej spuszcza do węzownicy *EE*
w trubniku, gdzie jeszcze bardziej zgęszczona cią-
głym opływem zimnej wody, odchodzi do spustu
już jako wódka 24 lub 25stopniowa, potem coraz
słabsza, która mieszając się z poprzedzającą mo-
cniejszą, da nareszcie pewną ilość wódki 20sto-
pniowej.

Tę otrzymaną ilość wódki 20stopniowej uprząta się ze spustu, bo potem iść już będzie płyn spirytusowy coraz słabszy, tak iż nareszcie zapaloną świecą próbowany, nie będzie chwytął płomienia.

Cześć wódki 16stopniowej zachowuje się do następującego nabicia alembika, a otrzymany płyn spirytusowy bardzo słaby, doléwa się do zacieru na następne nabicie. Tak więc ukończoną została pierwsza destylacyja pierwszego nabicia. Niedogony z alembika wypuszcza się rurą *m*, także i bragę z kotła *A* rurą *L*. — Przystępuje się wtedy do drugiego nabicia, i tak: zacier który się w wygrzewaczu wygrzał, porusza się mieszałem *H* tak, aby gąszcz na dnie osiadły zmieszać w masę jednostajną z częścią zacieru rzadką na wierzchu będącą; to skuteczniejszy puszcza się zacier rurą *K* do kotła ogniowego *A*, a wypróżniony wygrzewacz nabija się znowu chłodnym zacierem, i odbywa destylacyję drugą w taki sposób jak pierwszą.

Drugie nabicie odpędzi się prędzej, aniżeli pierwsze, ponieważ zacier już był wygrzany.

Przy paleniu suchém drzewem, można aparatem IV. odpędzić w 18 godzinach 6 do 7 nabić.

APARAT PAROWY ZŁOŻONY V.

Podług Kasperowskiego Tabl. III.

Części jego składowe są;

Naczynia do zacieru Fig. 6.

1. Parnik czyli kadź do gotowania ziemniaków parą.
2. Hosz w który spadają z parnika ziemniaki ugotowane.
3. Dwa walce do rozniecenia ziemniaków.
4. Hadź zacierna.

5. Kilsztok.

6. Kadź fermentacyjna.

Części składające aparat: Fig. 7. i 6.

A. Kocioł parowy.

B. Kocioł roboczy drewniany.

C. Alembik czyli rektyfikator.

D. Trubnik, a w nim wężownica.

E. Spust.

F. Kadź zapasowa, dostarczająca wodę do kotła parowego.

G. G. G. Rury do prowadzenia pary wodnej.

H. H. Rury do prowadzenia pary wódczaney.

I. Rura do odpuszczania brahy.

K. Rura do wypuszczania niedogonów.

l. Rura do odpuszczania wody z kotła parowego.

m. Rurka szklanna pokazująca stan wody w kotle parowym.

Para wodna puszczona z kotła parowego *A*, przez rurę *G* do parnika 1, gotuje umieszczone w nim dnia poprzedzającego i wypłukane ziemniaki. Skoro te zostaną ugotowane, otwiera się drzwiczki w parniku, a wtedy ziemniaki wypadają do kosza 2, z którego zsuwają się między dwa walce 3.3, z kąd rozgniecione dostają się do kadzi zaciernej 4, aby w niej zostały zatarte. Gdy już wszystkie ugotowane ziemniaki są rozgniecione i zatarte, puszcza się całą masę zacieru na kilsztok 5, z kąd gdy do pewnego stopnia zostanie ochłodzoną, dostaje się do kadzi fermentacyjnej 6, aby wyfermentowała. *)

*) Bliższy opis robienia zacierów podaliśmy wyżej na str. 28. pod tytułem III.: *Praktyczne postępowanie przy zacieraniu ziemniaków.*

Wyfermentowanym zacierem nabija się kocioł roboczy *B* otworem 2, tak aby tylko nieco więcej jak trzecia część jego objętości została zajęta; puszcza się parę wodną rurami *G. G.* do zacieru. Gdyby kocioł roboczy *B* był zacierem przesadzony, to wtedy para powraca rurami *G. G.* do kotła parowego *A*, i wywiera ciśnienie na jego ściany, tak dalece iż kocioł ten nie raz pęka; dla zapobieżenia temu, kocioł parowy opatrzony jest w klapy (wentyle) do odchodu zbytecznej pary, także i ogień można powściągać. Alembik *C* napęlnić też trzeba w trzeciej części wódką 16stopniową.

Działaniem pary wodnej, zacier w kotle roboczym zaczyna wrzeć i wydaje parę złożoną z cząstek spirytusowych, wodnistych, z oleju śwędnego i kwasu octowego, która to para przechodzi rurą *H* do rektyfikatora i zagotowyywa będącą w nim wódkę 16stopniową; a wtedy części spirytusowe mieszają się z sobą i zdwajają, para z kotła roboczego wzmagą się w części spirytusowe czyli rektyfikuje, a zostawiając w rektyfikatorze olój śwędný, części kłejne, kwas octowy i t. d., przechodzi dalej w stanie czystszyr rurą *H* do węźownicy w trubniku *D*, zgęszcza się, w drugiem zwinięciu węźownicy ochładza, i spływa następnie do spustu jako wódka naprzód mocniejsza a potem słabsza, dopóki nie utworzy pewnej ilości wódki 20stopniowej. — Destylacyja kończy się tak jak przy aparacie IV. Brnę z kotła roboczego *B* wypuszcza się i kocioł ten powtórnie zacierem nabija; widkę z alembika *C* puszcza się rurą *K* do kotła roboczego, a alembik napęlnia się znowu do trzeciej części wódką 16stopniową. Przystępuje się do drugiej destylacyj, którą się odbywa zupełnie w ten sam sposób co i pierwsza.

Tym aparatem nie można odpędzić jak dwa a najwięcej trzy nabicia w 18 do 20 godzinach.

Aparat V różni się od aparatu IV w tém że:

Przy aparacie IV trzeba ogień w dwóch piecach utrzymywać, bo ziemniaki gotują się w osobnym kotle; w aparacie zaś V w jednym tylko piecu pali się, a więc znaczna oszczędność drzewa. Przy aparacie IV nabijać potrzeba w 18 do 20 godzinach 6 do 7 razy, a aparatem V w tym samym czasie tylko 2, najwięcej 3 razy. W aparacie IV ponieważ płomień ogarnia wprost kocioł z zacierem, niepodobna mimo użycia mieszađła uniknąć przypalenia się zacieru (czyli przypadnienia do ścian kotła), w skutek czego wódka nabiera swędu nader przykrego.

W aparacie IV pęka często dno kotła ogniowego, jeśli się używa gęstego zacieru.

Przy aparacie V zacier nie może przypalić się; można nawet gęściej jak zwykle zacierać, bo para w czasie destylacyj rozrzedza zacier w kotle ogniowym. —

APARAT ZŁOŻONY VI.

Znany pod nazwą aparatu klarowego lub klarmaszyny, wyobrażony na tabl. IV.

- A. Kocioł ogniowy (roboczy), zawierający zacier rzadki.
- B. Kocioł roboczy, mieszczący w sobie gęsty zacier.
- C. Alembik czyli rektyfikator.
- D. Wygrzewacz.
- E. Wężownica w wygrzewaczu.
- F. Czapka która odbiera parę z rzadkiej roboty i podaje ją alembikowi.
- G. Czapka która odbiera parę z gęstej roboty i podaje tę parę alembikowi.

H. H. Wężownica w trubniku.

I. Trubnik.

K. Spust.

L. L. Rury któremi się brabę odpuszcza.

M. Rura do wypuszczania niedogonów.

Destylacja odbywa się tak :

O godzinie 6tej rano jak zwykle, zacierem z kadzi fermentacyjnej nabija się wygrzewacz i w nim przez godzinę spokojnie zostawia, aby gąszcz na dnie osiadł, a rzadki zacier aby na wierzchu pozostał.

Wtedy rzadką robotę wpuszcza się do kotła *A*, a gęstą do kotła *B*, rozbełtawszy ją wprzód za pomocą mieszadła w wygrzewaczu umieszczonego. Wypróżniony wygrzewacz napelnia się znowu zacierem z kadzi fermentacyjnej. Skutkiem ognia rozpalonego pod kotłem *A*, robota rzadka zaczyna wrzeć, a rozwijająca się z niej para dostaje się do czapki *F*, a przez nią do kotła *B*, gdzie będąca gęstą robota wrzeć zaczyna skutkiem wprowadzonego ciepła; wtedy para z obudwu kotłów łączy się, wychodzi czapką *G* i dostaje się do rektyfikatora *C* napelnionego jak zwykle w trzeciej części wódką 16stopniową. Tu para wzmacnia się czyli rektyfikuje, i opuszcza po największej części olej śwędny, kwas octowy, cząstki wodniste i klejne; tym sposobem obfita w spirytus wychodzi przez czapkę alembika, i dostaje się do wężownicy *E. E.* przechodzącej przez wygrzewacz chłodnym zacierem nabity, gdzie się skrapla; ztąd dalej w wężownicy trubnika zgęszcza się jeszcze lepiej działaniem zimnej wody, i dostaje się nareszcie do spustu jako wódka 20stopniowa.

Gdy się odbierze pewną ilość wódki 20stopniowej, otrzyma się następnie wódkę 16stopnio-

wą, którą się zachowuje do dalszych podlań alembika; idący płyn coraz słabszy zawierający mało części spirytusowych, dopóty się odbiera, dopóki jeszcze chwytą płomień zapalonej świecy.

Bragę wypuszcza się z obudwu kotłów *A* i *B* rurami *L*, *L*, toż samo i niedogony z alembika *C* rurą *M*; to uskuteczniwszy, przystępuje się do drugiego nabicia.

Tym aparatem nie można odpędzić jak trzy a najwięcej cztery nabić w 18 do 20 godzinach; a przypalenia się roboty zaledwie że uniknąć można, czasem zaś przy gęstym zacierze niepodobna.

Roztropniejsi gorzelnicy poradzają sobie przy tym aparacie w ten sposób, że zamiast nabijania kotła *A* zacierem, napełniają go wodą, i tym sposobem parą wodną robotę w kotle *B* odpędzają. Przy takim postępowaniu zamiast 100 wiader zacieru, nie można na dzień odpędzić jak tylko 50, a otrzymana wódka wolna jest od przykrego odoru.

APARAT ZŁOŻONY VII.

Tabl. V.

Znany u nas pod nazwą aparatu z lutrownicą, także Rościszewskiego.

Aparat ten polecamy jako najstosowniejszy.

W skład jego wchodzi:

- A.* Kocioł parowy.
- B.* Kocioł roboczy.
- C.* Drugi kocioł roboczy.
- D.* Wygrzewacz, w którego wnętrzu jest lutrownica i wężownica.
- E.* Trubnik i w nim wężownica.

F. Spust.

G. Kadź wodna, z której woda dopływa do kotła parowego.

H. Lejek wraz z rurką, którą woda z kadzi wodnej dostaje się do kotła parowego.

K. Czapka na kotle parowym.

L. Czapka na kotle roboczym *B.*

M. Czapka na kotle roboczym *C.*

N. Rura prowadząca robotę z wygrzewacza do kotła roboczego *C.*

O. Rura prowadząca robotę z kotła roboczego *C* do kotła roboczego *B.*

P. Rura do wypuszczania brahy z kotła roboczego *B.*

Destylacja odbywa się w następujący sposób:

Jak zwykle rano o godzinie szóstej nabija się chłodnym zacierem z kadzi fermentacyjnej cały wygrzewacz, a kotły robocze *C* i *B* do połowej, tak jak na figurze wskazują linie kropkowane. Para wodna dostaje się z kotła parowego *A* do kotła roboczego *B* i doprowadza w tym ostatnim zacier do wrzenia, z którego wydobywająca się pierwsza para z częściami spirytusowemi, klejnemi i t. d. przechodzi przez czapkę *L* do kotła roboczego *C* i zawarty w nim zacier zagotowyywa. Para tym sposobem przez dwa zacierzy przeszła i wzmocniona w części spirytusowe, idzie dalej przez czapkę *M* i przez wężownicę do lutrownicy, tu zgęszcza ją chłodny zacier w wygrzewaczu będący; powstały w lutrownicy z zgęszczonej pary płyn, zbiera się dopóki nie zakryje sobą rury wężownicy; ciągle dopływająca para doprowadza ten płyn do wrzenia, w skutek czego powstaje w lutrownicy para wzmocniona czyli rektyfikowana, która wychodzi dalej do wężownicy w trubniku, i tam zgęszczona

(bo do trubnika płynie ciągle woda zimna w miejsce ocieplonej), dostaje się nareszcie do spustu jako wódka 20stopniowa. — Skoro w spuszcie zbierze się pewna stosunkowa ilość wódki 20stopniowej, wtedy wstrzymuje się natychmiast destylację, nie czekając aby wódka szła w miejsce wódki, i wypuszcza się bragę z kotła roboczego *B* rurą *P*, i kurek od niej zatyka. Gorącą robotę z kotła roboczego *C* puszcza się wtedy do kotła *B*; wygrzaną zaś robotę w wygrzewaczu *D*, jakoteż niedogonny z lutrownicy puszcza się do kotła *C*; wygrzewacz zaś nabija się chłodnym zacierem z kadzi fermentacyjnej, i rozpoczyna się destylację po raz drugi. — W ten sposób postępuje się ciągle, tak iż w 20 godzinach, odpędzi się 6, 7 i 8 nawet nabić. Przez to iż tym aparatem odbiera się tylko wódkę, a nie wódki, gdyż każdy zacier był dwa razy gotowany, oszczędza się na każdym nabiciu $1\frac{1}{2}$ a nawet i 2 godzin czasu, i tem samém zyskuje się znacznie na wódce i na paliwie. Dla tego też aparat ten jest najstosowniejszy.

APARAT BARDZO ZŁOŻONY VIII.

Znany u nas pod nazwą kompletnego aparatu Pistorjusza.

Narys jego przedstawia tabl. VI. Fig. 10.

- A.* Kocioł roboczy z czapką.
- B.* Drugi kocioł roboczy czyli przedgrzewacz, także z czapką.
- C.* Wygrzewacz.
- D.* Walec w którym właściwie wygrzewacz jest umocowany.
- E¹ E² E³* Trzy talérze.
- F¹ F² F³* Rury do prowadzenia pary.

G. Wężownica.

H. Trubnik (chłodnica).

I. Spust (odbieralnik).

K¹ K² K³ Rury do wypuszczania brahy i ogrzanego zacieru.

L. Zamknięcie hermetyczne.

M. Rura prowadząca wodę na talerze.

N. Mały trubnik wraz z wężowniczką.

O. Rurka próbna.

p. Mały spust.

Destylacja odbywa się tak :

Rano jak zwykle nabija się zacierem z kadzi fermentacyjnej, wygrzewacz *C*, przedgrzewacz *B* i kocioł roboczy *A*. Ogień pod kotłem roboczym *A* rozpalony, zagotowuje w nim zacier, wydobywająca się para spirytusowa, przechodzi przez rurę *F¹* do zacieru w przedgrzewaczu *B* i zagotowuje ten zacier. Rozwijająca się tu para wzmocniona podwójnie parą spirytusową z kotła *A*, wychodzi rurą *F²* i dalej przez rurę *F³* dostaje się do walca *D*, odbija się o dno wygrzewacza *C* i oziębia, gdyż w wygrzewaczu jest zacier chłodny; przy tem oziębieniu, wiele wodnistych części skrapla się i spada własnym ciężarem w rurę *F³* a przez nią nazad do przedgrzewacza *B*; spirytusowe zaś części odłączone od wodnistych podnoszą się aż do talerza *E¹* na którym leży na czterech lub sześciu niskich wspórkach tarcza czyli płyta miedziana, do koła której jest wolne miejsce. Od téj tarczy odbija się para spirytusowa i oziębia się następnie, gdyż na talerz spływa ciągle woda zimna rurą *M* pędzona. Skroplone części wodniste i klejne spadają przez walec *D* w rurę *F³* i wracają do przedgrzewacza *B*; wzmocnione zaś czyli rektyfikowane części spirytusowe podnoszą się do talerza *E²*, od-

bijają się od jego tarczy, oziębiają się po raz drugi, i opuszczają znowu skroplone części wodniste i klejne oddając je przedgrzewaczowi, a same bardziej wzmocnione, podnoszą się wyżej do trzeciego talerza, gdzie się znowu jeszcze bardziej wzmocniają, i następnie dostają przez rurę *G* do trubnika. Tu para spirytusowa zgęszczona i w węzownicy ochłodzona, spływa do spustu jako okowita. Po odebraniu 32 stopniowej okowity, płynie dalej wódka, potem mocna widka, a nareszcie niedogony, gdy już zabraknie części spirytusowych, o czém przekonać się można rurką próbną *O* w następujący sposób: otwiera się rurkę *O*, puszcza parę z kotła roboczego *A* przez węzowniczkę w trubniku *N*, a płyn u spustu *p* skroplony zbiera się w szklankę: jeśli ten płyn nie chwytą płomienia zapalonej świecy, to znak że destylację zaprzestać potrzeba. Wtedy odpuszcza się bragę z kotła *A*, robotę z przedgrzewacza *B* spuszcza się do kotła *A* na jedno jeszcze przepędzenie; ogrzaną robotę z wygrzewacza *C* puszcza się do przedgrzewacza *B*, nareszcie wygrzewacz *C* nabija się chłodnym zacierem, i znowu destylację rozpoczyna, i t. d.

APARAT GALLA IX.

Wyobrażony na tabl. VII. Fig. 11.,

(Czytać trzeba głoski tak w rysie podającym widak z góry, jako i w przecięciu).

- A.* Kocioł parowy.
- B.* Kocioł roboczy lewy.
- C.* Kocioł roboczy prawy.
- D.* Pierwszy rektyfikator.
- E.* Drugi rektyfikator czyli lutrownica.
- F.* Talerz Pistoryjusza.
- G.* Wygrzewacz.

- H.* Trubnik, a w nim wężownica.
- I.* Spust.
- K. K.* Rury do prowadzenia pary wodnej, (po prawej i po lewej stronie.)
- L¹. L².* Rury komunikacyjne z jednego kotła roboczego do drugiego.
- M. M.* Rury któremi para spirytusowa przechodzi z kotłów roboczych do rektyfikatora *D*.
- O.* Czapka na pierwszym rektyfikatorze *D*.
- p.* Rura prowadząca parę spirytusową z pierwszego rektyfikatora *D* do lutrownicy *E*.
- Q.* Rura prowadząca parę spirytusową z lutrownicy na talerz Pistoryjusza *F*, gdzie się też para rektyfikuje.
- r. r.* Wężownica.
- S. S.* Rury do wypuszczania brahy z kotłów roboczych *B* i *C*.
- T. T.* Rury w wygrzewaczu któremi się spuszcza robotę z wygrzewacza do kotłów roboczych.
- U. U.* Rury któremi się wypuszcza niedogony z rektyfikatora *D* do obudwu kotłów roboczych.
- W. W.* Rury któremi się wypuszcza niedogony z lutrownicy *E* do obudwu kotłów roboczych.
- X.* Rura prowadząca wodę z trubnika na talerz Pistoryjusza, gdzie ostatnia spirytusowa para oziębia się, i rektyfikuje.
- Y.* Rury prowadzące wodę do kotła parowego.
- Z.* Przedgrzewacz wody, który zasila kocioł parowy wodą ciepłą w miejsce ubylłej pary wodnej.

Destylacyja odbywa się tak:

Rano nabija się tak kotły robocze *B* i *C* jako i wygrzewacz *G*, chłodnym zacierem z kadzi fermentacyjnej. Z kotła parowego *A* wpuszcza się rurą prawą *K* parę do kotła roboczego *C*; zacier zaczyna wrzeć, para z niego wydobywająca się przepływa rurą *L*² do kotła roboczego *B*, i zacier w tym kotle także zagotowyywa; obfitsza już tym sposobem pierwsza para w części spirytusowe, wychodzi rurą lewą komunikacyjną *M* i dostaje się do pierwszego rektyfikatora *D* napełnionego wodką 10stopniową; tu nazbierana ciecz zaczyna wrzeć, para już bardziej rektyfikowana wychodzi czapką *O*, i dalej przez rurę komunikacyjną *p* do lutrownicy, gdzie znowu zgęszczona zbiera się aż po nad wylot rury komunikacyjnej; z powodu ciągłego dopływania pary, ciecz nazbierana w lutrownicy wre i wydaje nową parę, która już jest po drugi raz rektyfikowaną, i opuściła z siebie części wodne i klejne. Ta w lutrownicy powstała para przechodzi przez rurę *Q* na talerz Pistorjusza, odbija się od jego płyty i ochładza, gdyż na talerz płynie ciągle woda zimna rurą *X*. Ztąd obfita już bardzo w spirytusowe części, dostaje się do wężownicy *r. r.* w trubniku będącej, z kąd dostatecznie ochłodzona, spływa nareszcie spustem *I* jako okowita 32stopniowa. Po odebraniu pewnej ilości okowity, wypuszcza się brahę z kotła roboczego *C* rurą *S*, i prowadzi do tegoż kotła rurą *T* robotę wygrzaną w wygrzewaczu *G*, także i niedogony z rektyfikatora *D* i z lutrownicy *E*. Wygrzewacz nabija się wtedy chłodnym zacierem, parę wodną z kotła parowego puszcza się rurą lewą *K* do kotła roboczego *B*, z kąd znowu para dostaje się rurą *L*¹ do kotła roboczego *C* i zagotowyywa w nim zacier; rozwijająca się tu para

wychodzi rurą prawą *M* do rektyfikatora *D*; tu zrektyfikowana podobnie jak przy piérwszem nabiciu, wydobywa się przez czapkę *O* i dostaje rurą *p* do lutrownicy *E*, gdzie jeszcze raz zrektyfikowana wydobywa się rurą *Q* na talérz Pistoryjusza *F*, a ztąd przez wężownicę *r. r.* trubnika płynie ochłodzona i zgęszczona do spustu *I* jako okowita.

Skoro z tego drugiego nabicia odbierze się pewną ilość okowity, wypuszcza się brahę z kotła roboczego *B* rurą *S*, i wpuszcza do tegoż kotła rurą *T* robotę wygrzaną z wygrzewacza, także i niedogony z rektyfikatora *D* i z lutrownicy *E*, a wygrzewacz nabija się chłodnym zacierem. Wtedy parę wodną z kotła parowego puszcza się rurą prawą *K* do kotła *C*, i znowu dalej destylację odbywa.

Z tego opisu widzimy, iż tym aparatem odbywa się destylację raz prawą stroną, drugi raz lewą, po kolei.

W 18 do 20 godzinach można odpędzić 8 do 9 nabić.

OGÓLNE PRAWIDŁA

DO

OBRACHOWYWANIA OBJĘTOŚCI.

Do oznaczenia czterech głównych działań rachunkowych służą następujące znaki:

Dodawania znak $+$

Odejmowania znak $-$

Mnożenia znak \times

Dzielenia znak $:$, lub też liczbę dzielną i dzielącą przedziela się kreską poziomą.

Wynieść jaką liczbę do kwadratu, jest to pomnożyć ją samą przez się.

Aby wskazać że dwie ilości są sobie równe, kładzie się między niemi znak $=$.

Wypadek z dodania liczb nazywany summą.

» z odejmowania » różnicą.

» z mnożenia » iloczynem.

» z dzielenia » ilorazem.

Gdy w liczeniu zachodzą liczby wielorakie, to jest całości połączone z ułomkami, wtedy trzeba całość i ułomek zamienić wprzód na ułomek (niewłaściwy), co się uskutecznia, mnożąc całość przez mianownika ułamku, potem do wypadającego iloczynu dodaje się licznika ułamku, i summie téj podpisuje się za mianownika, mianownika ułamku. Tak np. chcąc liczbę wieloraką $36\frac{3}{4}$ zamienić na ułomek, mnożę naprzód całość 36 przez mianownika 4, a jest $36 \times 4 = 144$, do tych 144 dodaje licznika 3, a będzie $144 + 3 = 147$, nareszcie summie téj podpisuję za mianownika 4, a jest $\frac{147}{4}$ ułomek (niewłaściwy), równy danéj liczbie $36\frac{3}{4}$.

Obrachowanie objętości równoległościanu (parallelepiped), w którym długość, szerokość i wysokość są liczbami wielorakimi.

Objętość równoległościanu znajduje się: mnożąc powierzchnię jego podstawy przez wysokość.

Przykład pierwszy. Niech będzie długość podstawy $110\frac{1}{4}$ ", szerokość podstawy 80 ", a wysokość równoległościanu $24\frac{1}{2}$ ".

Rozwiązanie. Naprzód zamieniam liczby wieloraki na ułamki, a będzie $110\frac{1}{4} = \frac{441}{4}$ i $24\frac{1}{2} = \frac{49}{2}$.

Dalej wynajduję powierzchnię podstawy: mnożąc jej długość $\frac{441}{4}$ przez szerokość 80 . Chcąc pomnożyć całość przez ułomek, mnoży się całość przez licznika ułamka, a mianownika bez zmiany podpisuje; będzie tedy $\frac{441}{4} \times 80 = \frac{441 \times 80}{4} = \frac{35280}{4}$.

Teraz ułomek $\frac{35280}{4}$ wyrażający powierzchnię podstawy, trzeba jeszcze pomnożyć przez wysokość równoległościanu $\frac{49}{2}$; że zaś według prawidła ułamki mnożą się, mnożąc liczniki przez siebie, i mianowniki także przez siebie, będzie tedy

$$\frac{35280}{4} \times \frac{49}{2} = \frac{35280 \times 49}{4 \times 2} = \frac{1728720}{8}.$$

Teraz zamieniam ostatni ułomek na liczbę całkowitą, dzieląc licznika przez mianownika, a jest: $1728720 : 8 = 216090$. Objętość więc danego równoległościanu wynosi 216090 cali sześciennych (kubicznych).

Że zaś jedno wiadro (*Eimer*) ma w sobie 3096 cali sześciennych*), trzeba więc jeszcze 216090 podzielić przez te 3096, a jest $216090 : 3096 = 69 \frac{2466}{3096}$ wiader. Ułomek $\frac{2466}{3096}$ wiadra, można je-

szcze zamienić na Mass, to jest ponieważ 1 Mass ma 77 cali sześciennych, to podzieliwszy pozostałą z dzielenia resztę 2466 przez 77 będzie $2466 : 77 = 32 \frac{2}{77}$ Mass.

Objętość tedy danego równoległoscianu wynosi 69 wiader i $32 \frac{2}{77}$ Mass.

Uwaga. Jedne wiadro niższo - austryjackie trzyma w sobie 40 Mass.

Przykład drugi. Niech będzie długość podstawy 110'', szerokość podstawy $80 \frac{1}{2}''$, wysokość równoległoscianu $26 \frac{3}{4}''$.

Rozwiązanie. Naprzód liczby wielorakie zamieniwszy na ułamki będzie $80 \frac{1}{2} = \frac{161}{2}$ i $26 \frac{3}{4} = \frac{107}{4}$.

Dalej mnożę według pravidła 110 przez $\frac{161}{2}$, a

$$\text{jest } 110 \times \frac{161}{2} = \frac{110 \times 161}{2} = \frac{17710}{2}; \text{ te } \frac{17710}{2}$$

mnożę jeszcze przez wysokość $\frac{107}{4}$, a będzie

$$\frac{17710}{2} \times \frac{107}{4} = \frac{17710 \times 107}{2 \times 4} = \frac{1894970}{8}$$

Ułomek ten zamieniam na całości a jest

$1894970 : 8 = 236871 \frac{2}{8}$ czyli $236871 \frac{1}{4}$ cali sześciennych. Nareszcie objętość tę równoległoscianu wyrażoną w calach sześciennych, zamieniam na

*) Wiadro zawiera w sobie według Litrowa właściwie

$3096 \frac{576}{1000}$ cali sześciennych, lecz ułomek ten $\frac{576}{1000}$ po-

nieważ utrudnia nieco działanie osobom mniej wprawnym, można opuścić, zwłaszcza że różnica w rachunku jest nieznaczna.

wiadra, a to dzieląc $23687 \frac{1}{4}$ przez 3096, a jeśli jaka reszta pozostanie to tę zamieniam na Mass dzieląc ją przez 77, jak to w pierwszym przykładzie było wskazane.

Przykład trzeci. Niech będzie długość podstawy $110 \frac{1}{2}''$, szerokość podstawy $80 \frac{3}{4}$, a wysokość równoległoscianu $28 \frac{3}{4}$.

Rozwiązanie. Zamieniam naprzód na ułamki, a będzie długość $22\frac{1}{2}$, szerokość $32\frac{3}{4}$, wysokość $11\frac{3}{4}$.

Dalej $\frac{221}{2} \times \frac{323}{4} = \frac{71383}{8}$, to pomnożone przez

wysokość daje $\frac{71383}{8} \times \frac{115}{4} = \frac{8209045}{32}$. Następnie

$8209045 : 32 = 256532 \frac{21}{32}$ cali sześciennych. Liczbę tę ostatnią podzieleniem przez 3096 zamienić jeszcze trzeba na wiadra, a gdy pozostanie jaka reszta, to tę podzielić przez 77 aby otrzymać ilość Mass.

Przykład czwarty. Niech będzie długość podstawy $93 \frac{1}{2}''$, szerokość podstawy także $93 \frac{1}{2}''$, a wysokość równoległoscianu $28''$.

Rozwiązanie. Wynajduję naprzód powierzchnię podstawy (która w tym razie jest kwadratem) mnożąc długość $93 \frac{1}{2}$ przez szerokość $93 \frac{1}{2}$, czyli innemi słowy wynoszę $93 \frac{1}{2}$ do kwadratu. W tym celu zamieniam naprzód $93 \frac{1}{2}$ na ułamek, a wypada $187 \frac{1}{2}$, to wyniesione do kwadratu daje

$\frac{187}{2} \times \frac{187}{2} = \frac{34969}{4}$ cali kwadratowych. Tę ostatnią

ilość wyrażającą powierzchnię podstawy pomnożywszy przez wysokość 28, będzie

$\frac{34969}{4} \times 28 = 244783$ cali sześciennych, które

zamieniam jak wyżej na wiadra i t. d.

Wskazane prawidło do obrachowania objętości sześciennéj równoległoscianu, wtedy tylko może być użyte, gdy naczynie jest poziomo ustawione.

Jeśli zaś kadź czworokątna, dla spływu będącej w niej cieczy jest jedną stroną o kilka np. cali nachyloną, to objętość takiej kadzi, czyli właściwie płynu którym jest napełniona, wyrachowyywa się tak:

Od wysokości téj ściany która została podniesioną, odciąga się tyle cali o ile się ją podniosło; pozostałą resztę dodaje się do ilości cali stanowiących całą wysokość drugiej niepodniesionej ściany; summy wypadającej bierze się połowę, a będzie to liczba przez którą pomnożyć potrzeba powierzchnię podstawy (czyli iloczyn z długości i szerokości), aby otrzymać objętość sześcienną. Niech np. będzie równoległoscian, którego długość podstawy wynosi 72", szerokość podstawy 36", a wysokość naczynia 20", lecz jedna jego ściana podniesioną została o 4 cale dla spływu cieczy. Trzeba tedy od podniesionej ściany odjąć 4, a pozostanie 16, tę liczbę dodać do całkowitej wysokości drugiej ściany to jest do 20, a wypadnie 36, połowa 36 jest 18; przez te 18 mnoży się powierzchnię podstawy, aby dojść objętości sześciennéj. I tak $72 \times 36 = 2592$, te $2592 \times 18 = 46656$ cali sześciennych, które zamieniam na wiadra dzieląc przez 3096, a wypadnie 15 wiader i $2\frac{6}{7}$ Mass.

Obrachowanie objętości walca, którego średnica podstawy i wysokość są liczbami wielorakiemi.

Objętość sześcienną walca wynajduje się: mnożąc powierzchnię jego podstawy przez wysokość.

Podstawą walca jest koło, którego powierzchnię otrzyma się mnożąc kwadrat z promienia przez liczbę $3\frac{1}{100}$ wyrażającą (przybliżonym sposobem) ile razy obwód koła (w linię prostą rozciągnięty) dłuższy jest od swojej średnicy.

Przykład. Niech będzie średnica podstawy walca $36\frac{1}{2}$ ", a wysokość walca $30\frac{3}{4}$ ".

Rozwiązanie. Biorę połowę średnicy aby mieć promień, połowa tedy $36\frac{1}{2}$ jest $18\frac{1}{4}$ czyli $7\frac{3}{4}$ liczbę tę wynoszę do kwadratu, będzie tedy $7\frac{3}{4} \times 7\frac{3}{4} = 59\frac{9}{16}$. To mnożę przez $3\frac{1}{100}$ czyli przez $3\frac{1}{100}$ a jest $59\frac{9}{16} \times 3\frac{1}{100} = 179\frac{33}{1600}$ i to jest powierzchnią podstawy. Mnożę to przez wysokość $30\frac{3}{4}$ czyli $123\frac{3}{4}$, a jest $179\frac{33}{1600} \times 123\frac{3}{4} = 22158\frac{5438}{64000}$; ułomek cała $\frac{5438}{64000}$ można opuścić. Jest więc objętość walca równa 32158 cali sześciennych. Liczbę tę podzieliwszy przez 3096 będziemy mieli 10 wiader i resztę 1198 cali, co znowu podzieliwszy przez 77 będzie $15\frac{43}{77}$ Mass. Walec tedy dany ma objętości 10 wiader i $15\frac{43}{77}$ Mass.

Obrachowanie objętości stożka (ostrokregu) ściętego.

Objętość stożka ściętego (równolegle do podstawy) wynajduje się tak jak i walca, z tą różnicą że ponieważ podstawy stożka dolna i górna są nierówne, (to jest jedna jest większém kołem, a druga mniejszém), bierze się średnicę jednéj i drugieję i do siebie dodaje, otrzymaną sumę dzieli się przez 2, a potem połowę otrzymanej ztąd liczby podnosi się do kwadratu. To dopiéro mnoży się przez liczbę $3\frac{1}{100}$, a wynikły iloczyn mnoży się nareszcie przez wysokość stożka.

Przykład. Niech będzie :

Średnica górnej podstawy stożka ściętego = $40 \frac{1}{2}''$
 „ dolnej „ „ „ „ $34 \frac{1}{2}''$
 Wysokość „ „ „ „ $28''$

Rozwiązanie. Dodaję obiedwie średnice, a będzie $40 \frac{1}{2} + 34 \frac{1}{2} = 75$, to dzielę przez 2, a jest $37 \frac{1}{2}$. Te $37 \frac{1}{2}$ dzielę jeszcze przez 2, a otrzymam $18 \frac{3}{4}$. Liczbę tę wynoszę do kwadratu, zamieniawszy ją wprzód na ułomek, a jest $\frac{75}{4} \times \frac{75}{4} = \frac{5625}{16}$. To mnożę przez $3 \frac{1}{6}$, a otrzymam $\frac{5625}{16} \times \frac{19}{6} = \frac{1766250}{96}$. To mnożę jeszcze przez wysokość 28, a będzie

$$\frac{1766250}{96} \times 28 = \frac{1766250 \times 28}{96} = \frac{49455000}{96} =$$

$30909 \frac{1}{6}$), która to liczba wyraża objętość danego stożka ściętego w calach sześciennych. Zamieniam podanym wyżej sposobem na wiadra i Mass, i wynajdę że 30909 cali sześciennych jest to 9 wiader i $39 \frac{4}{7}$ Mass.

Robienie syropu

Z KROCHMALU ZIEMNIAKOWEGO.

Syrop robi się z krochmalu ziemniakowego tak :
 Krochmal scukrza się czyli przeistacza w cukier, gotując go z kwasem siarkowym i wodą, na wolnym ogniu, w kotle ołowianym lub miedzianym; kocioł miedziany może być pobielony cyną zawiera-

*) Ułomek 6/16 można opuścić.

jącą w sobie wiele ołowiu, kwas bowiem siarkowy nie rozkłada ołowiu.

Na 100 funtów krochmalu ziemniakowego do scukrzenia przeznaczonego bierze się 300 funtów (120 kwart) wody, wlewa ją do kotła, i doprowadziwszy do wrzenia, bierze się 3 funty kwasu siarkowego, roztworza 20 kwartami wody zimnej, i płyn ten dolewa w małych ilościach następnie do gotującej się wody; gdy wszystka ciecz wrzeć już zacznie, przykrywa się kocioł w połowie nakrywą, i sypie się do niego małemi ilościami krochmal ziemniakowy suchy, wprzód rozdrobiony i przez sito miałko przesiany; przy czém miesza się ciągle wiosłami drewnianemi.

Wpuszczając krochmal następnie małemi ilościami do kotła, uważać należy aby nie sypać następującej ilości, dopóki wprzód cała masa w kotle nie zawre, aby się tym sposobem świeżo wrzuconą ilość krochmalu dobrze rozpuściła; inaczej bowiem tworzyły by się grudki trudne do rozpuszczenia.

Gdy już w ten sposób wpuszczony został wszystek krochmal do kotła, przykrywa się go pokrywą dobrze domierzoną, i mocnym ogniem gotuje, dopóki krochmal nie przeistoczy się w cukier. Gotowanie trwa przez 8 do 9 godzin, — gdyby się masa za krótko gotowała, nie zamieniłaby się w cukrową lecz gumową.

Aby się przekonać czy scukrzenie odbyło się należycie, bierze się nieco gotującego się płynu, filtruje czyli przepuszcza przez bibułę, i wlewa kilka kropel spirytusu; jeśli płyn stanie się mętnym, to go jeszcze trzeba gotować, gdy zaś pozostanie jasnym, to znak, że scukrzenie krochmalu odbyło się już zupełnie.

Teraz pozostaje jeszcze zneutralizować czyli zobojętnić kwas siarkowy, a to w następujący sposób:

Na każdy funt użytego kwasu siarkowego bierze się $1\frac{1}{4}$ funta krédy w mialkim proszku, rozrabia wodą na masę rzadką, i wpuszcza w małych ilościach następnie do płynu scukrzonego, ciągle mieszając; za każdym wpuszczeniem małej ilości krédy należy czekać dopóki burzenie nie ustanie, i wtedy dopiero nową ilość krédy wrzucać. Gdy płyn przestanie pienieć się, wzrusza się go szerokiem wiośłem od samego dna kotła, aby opadła kréda dobrze się z płynem zmieszała. A wtedy dodaje się jeszcze tyle krédy, aż burzenie nie będzie widoczne, i kwaskowaty smak zupełnie odéjdzie.

Wtedy syrop jest już od kwasu siarkowego wolny.

Zobojętnianie kwasu siarkowego za pomocą krédy, odbywa się w wysokiéj beczce, u góry szerszej; czysty syrop ściąga się z osadu wyjęciem czo-pa lub otworzeniem kurka; osad zaś pozostały łąguje się wodą gorącą i filtruje, powtarzając to, dopóki spuszczana z osadu ciecz już w sobie słodczy zawierać nie będzie.

Chcąc z syropu pędzić wódkę, postępuje się tak:

Rozpuszcza się syrop wodą miękką i doprowadza do temperatury 22 stopni Reaum. ciepła. Na każde $1\frac{1}{2}$ wiadra (*Eimer*), dodaje się 3 do 4 funtów drożdży, które wprzódy doprowadzić należy do fermentowania, używając do tego celu małej ilości płynu słodkiego.

Fermentacja syropu trwa w temperaturze 18 lub 20 stopni, przez trzy do czterech tygodni.

Gdy po odbyciu téj fermentacyj znikł smak słodki, a na jego miejsce powstał winno-kwaskowaty, wtedy można płyn przechować w beczkach latami bez zepsucia; spokojną fermentacyją staje się on obfitszym w części spirytusowe, wtedy pędzi się z niego wódkę, a z téj następnie wódkę.

Sto funtów krochmalu ziemniakowego wydają 50 kwart wódki 20stopniowej.

Chcąc z krochmalu ziemniakowego otrzymać wódkę za pomocą słodu, postępuje się w następujący sposób:

Do 100 funtów krochmalu dodaje się tyleż wody zimnej, i przerabia; do tej mieszaniny leje się 900 funtów wody wrzącej tak, aby się utworzył klajster rzadki trzymający 50 do 52 stopni ciepła. Do tego dodaje się 20 do 25 funtów słodu jęczmieniowego drobno ześrótowanego i zarobionego wprzód w ciasto za pomocą wody na 30° cieplej. Dalej dola się jeszcze wody wrzącej tak, aby cała masa doszła 52 stopni ciepła; zostawia się to w spokojności przez dwie godzin, a w tym czasie odbędzie się scukrzenie.

Potem ochładza się wodą zimną tak, aby doprowadzić do temperatury 20°, i następnie zaprawia się drożdżami dla wprowadzenia w fermentację, która gdy się odbędzie, przystępuje się do destylowania, i otrzymuje wyborną wódkę.

Scukrzenie za pomocą słodu ziemniaków gotowanych, odbywa się daleko trudniej, gdyż substancja białkowa (w ziemniakach zawarta) skrzepła w czasie gotowania, utrudnia działanie słodu.

SPROSTOWANIE OMYŁEK

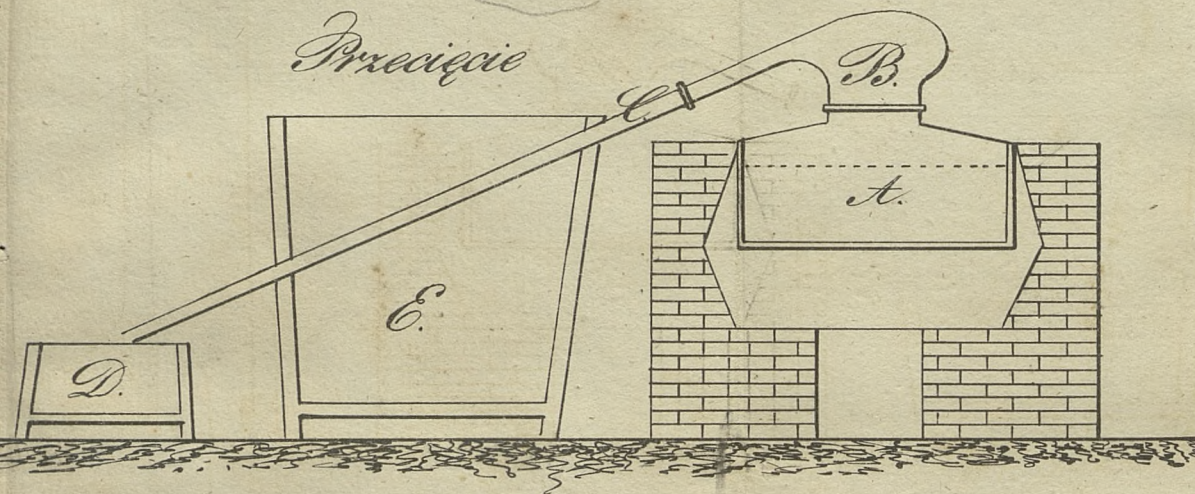
w druku zaszytych.

Na str. 17. wierszu 3cim od spodu, po słowie *wybić* trzeba położyć znak taki *)

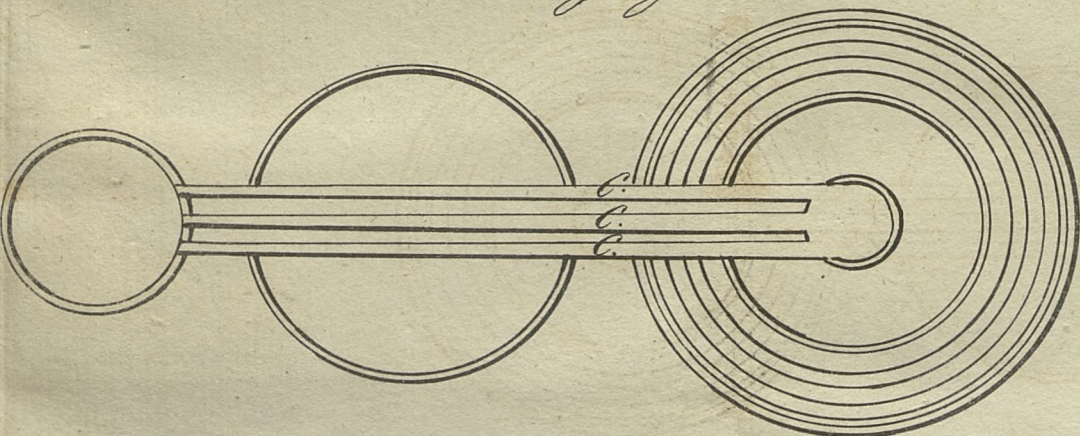
Na str. 27. wierszu 6tym z wierzchu, zamiast *słodu* powinno być *roboty*.

Aparat pojedynczy I.

Fig 2.

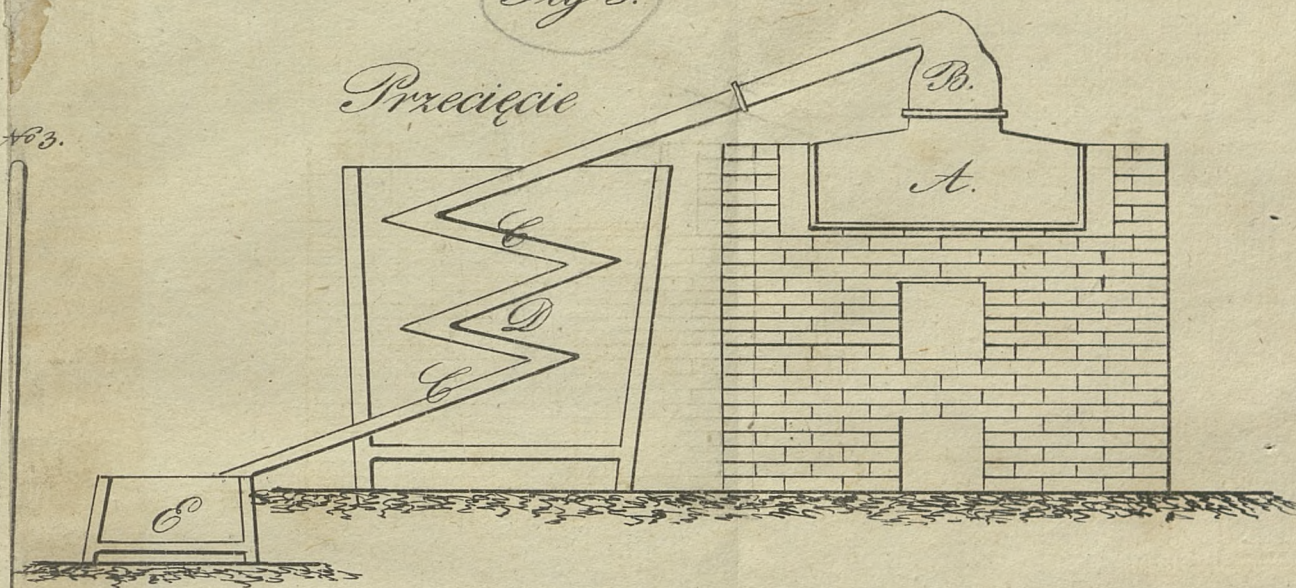


Widok z góry

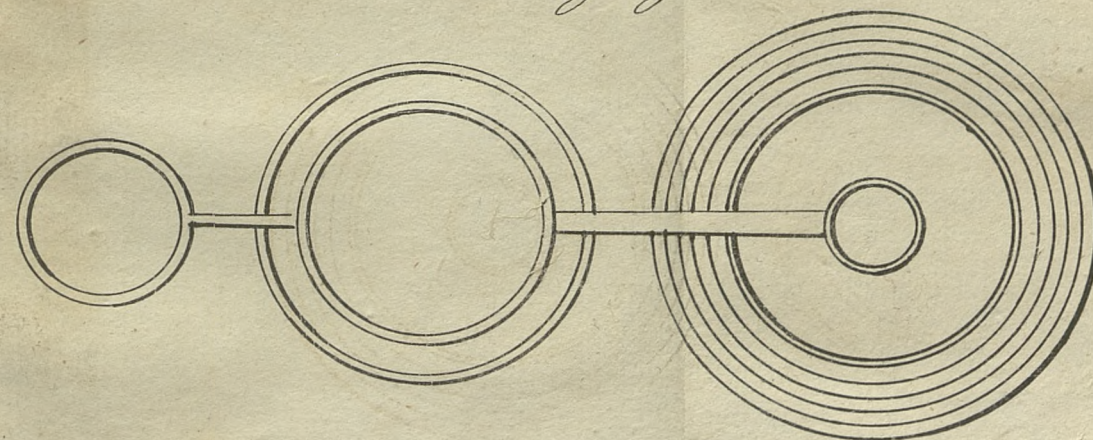


Aparat pojedynczy II.

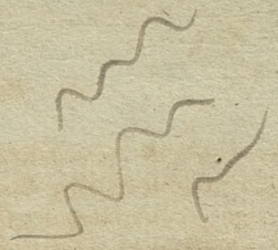
Fig 3.



Widok z góry



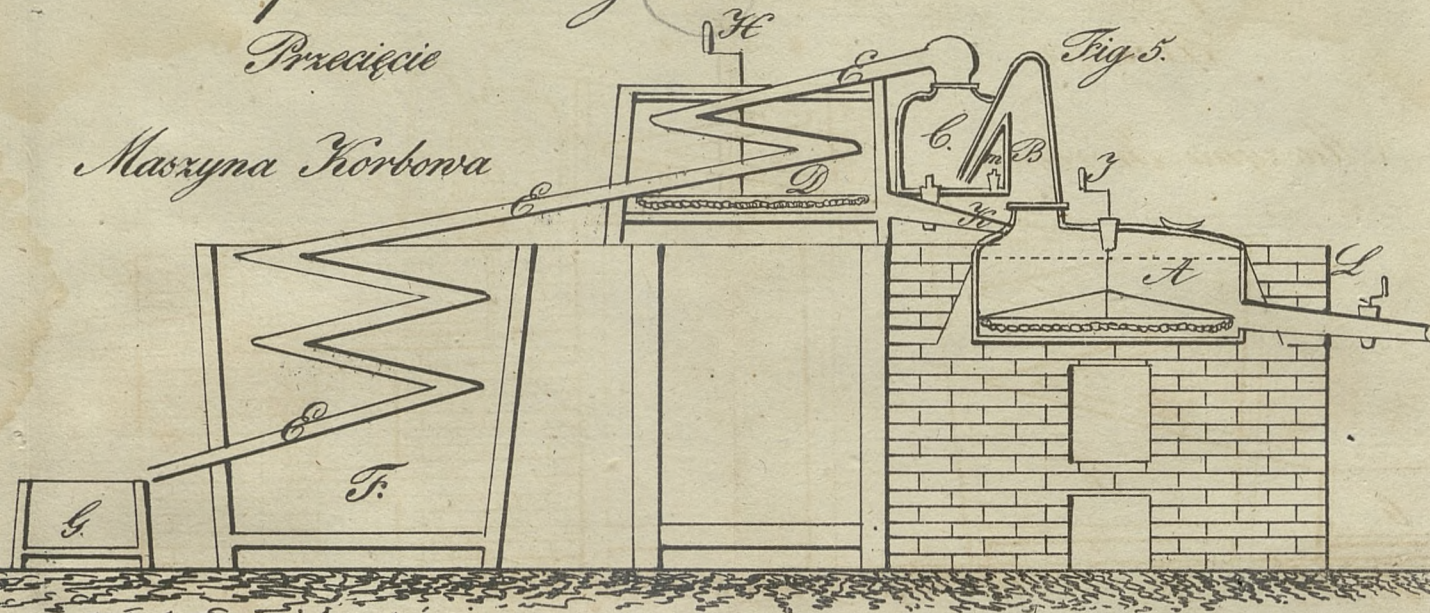
1808 2 May 1808 1 mile 1808 2 May 1808 1 mile



Aparat zlozony IV.

Przebiecie

Maszyna Korbowa

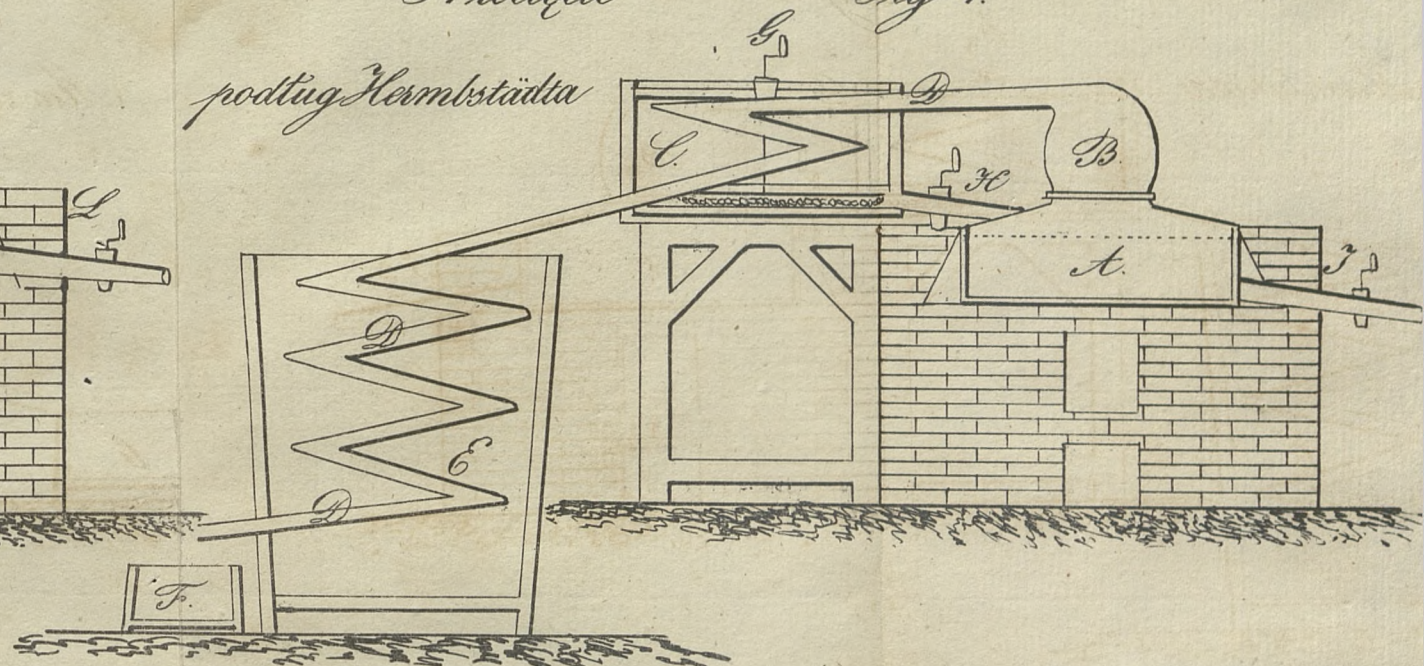


Aparat pojedynczy III.

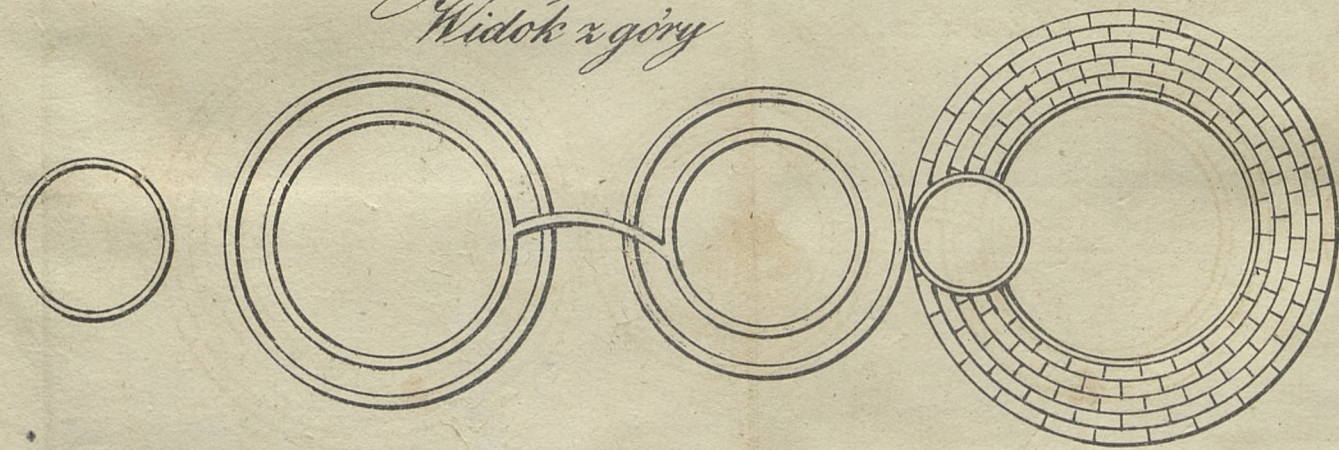
Przebiecie

Fig. 4.

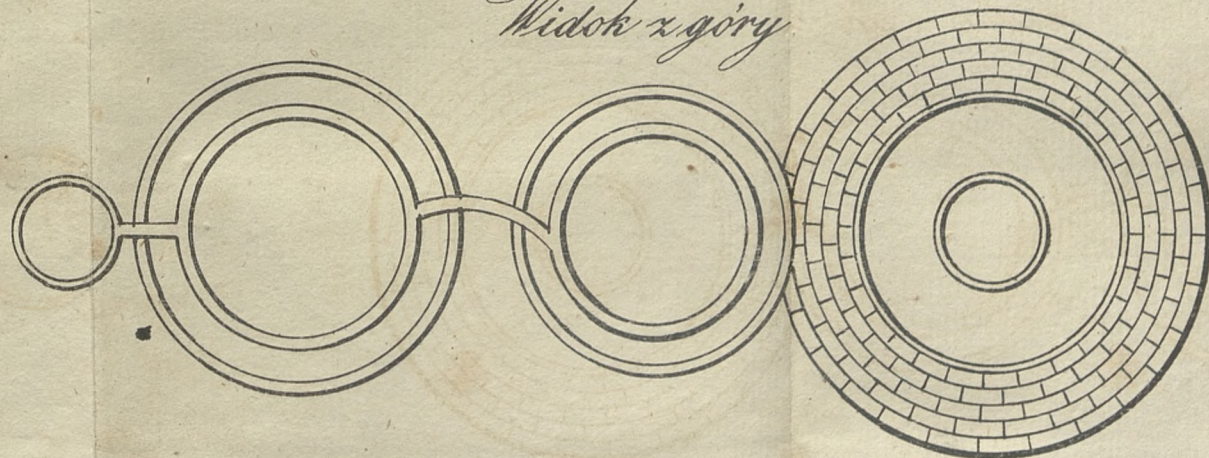
podług Hermstädta



Widok z góry



Widok z góry



Aparat złoicy V.

parony

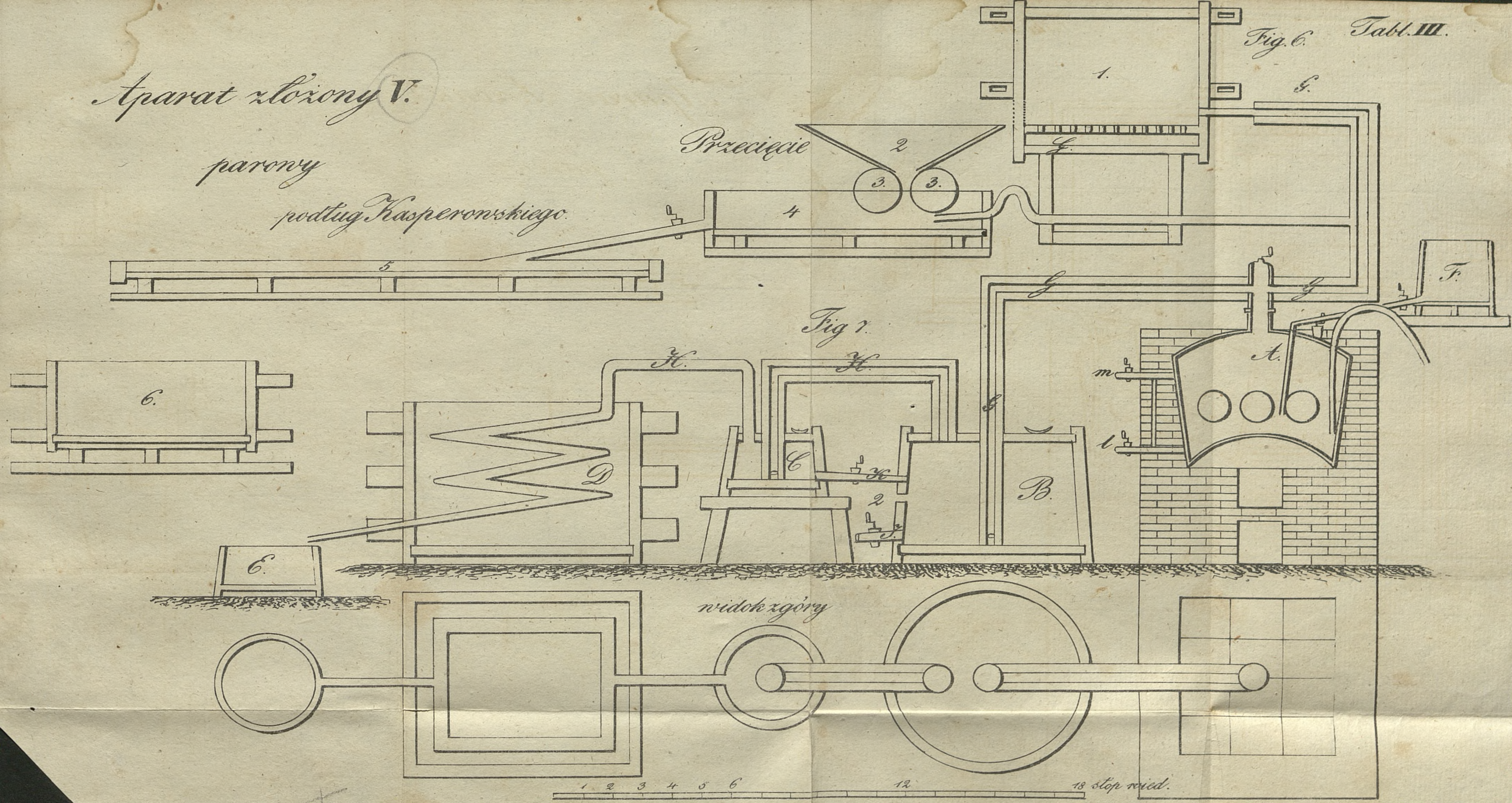
podług Kasperowskiego.

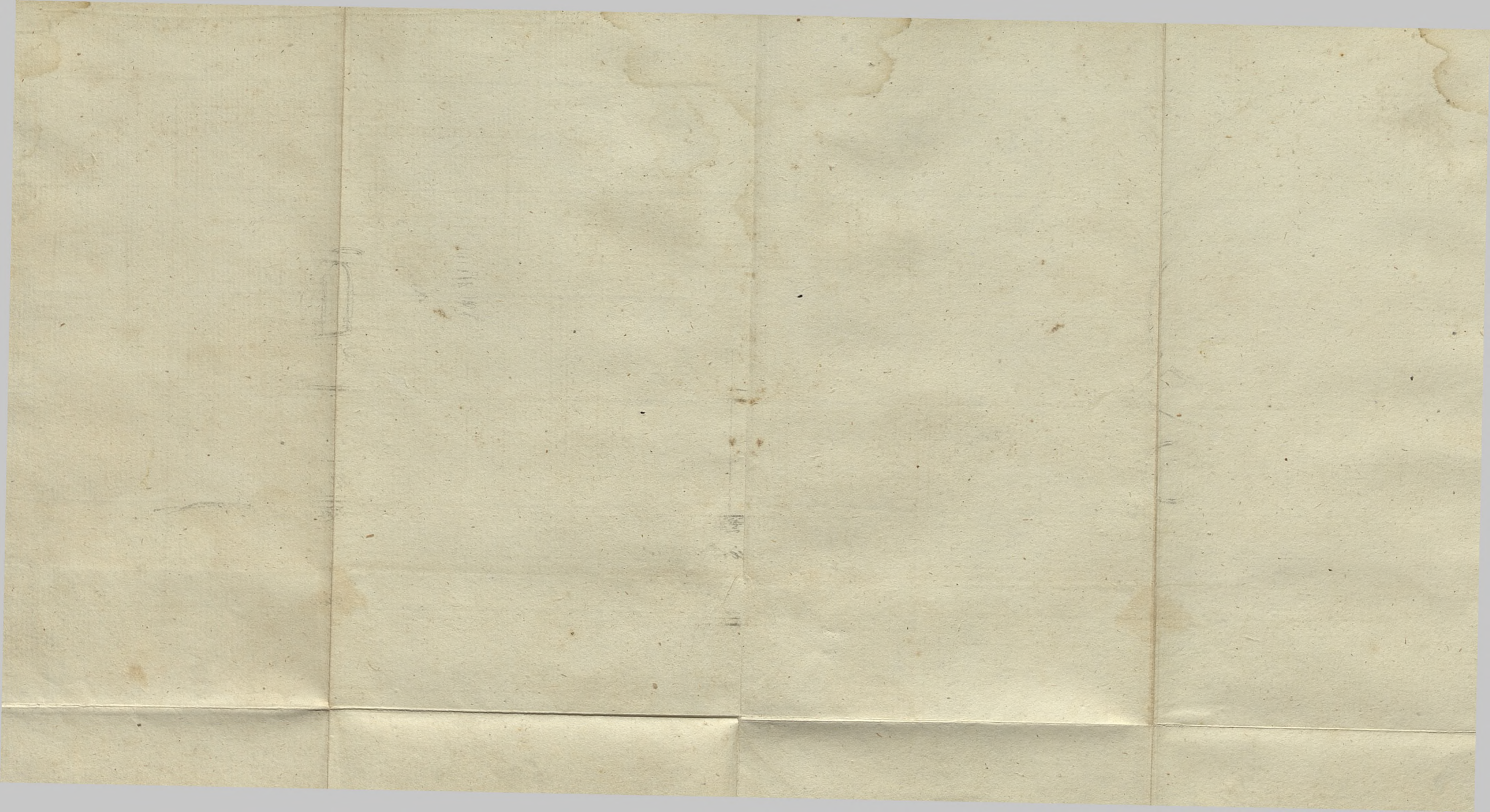
Przećięcie

Fig 7.

widok z góry

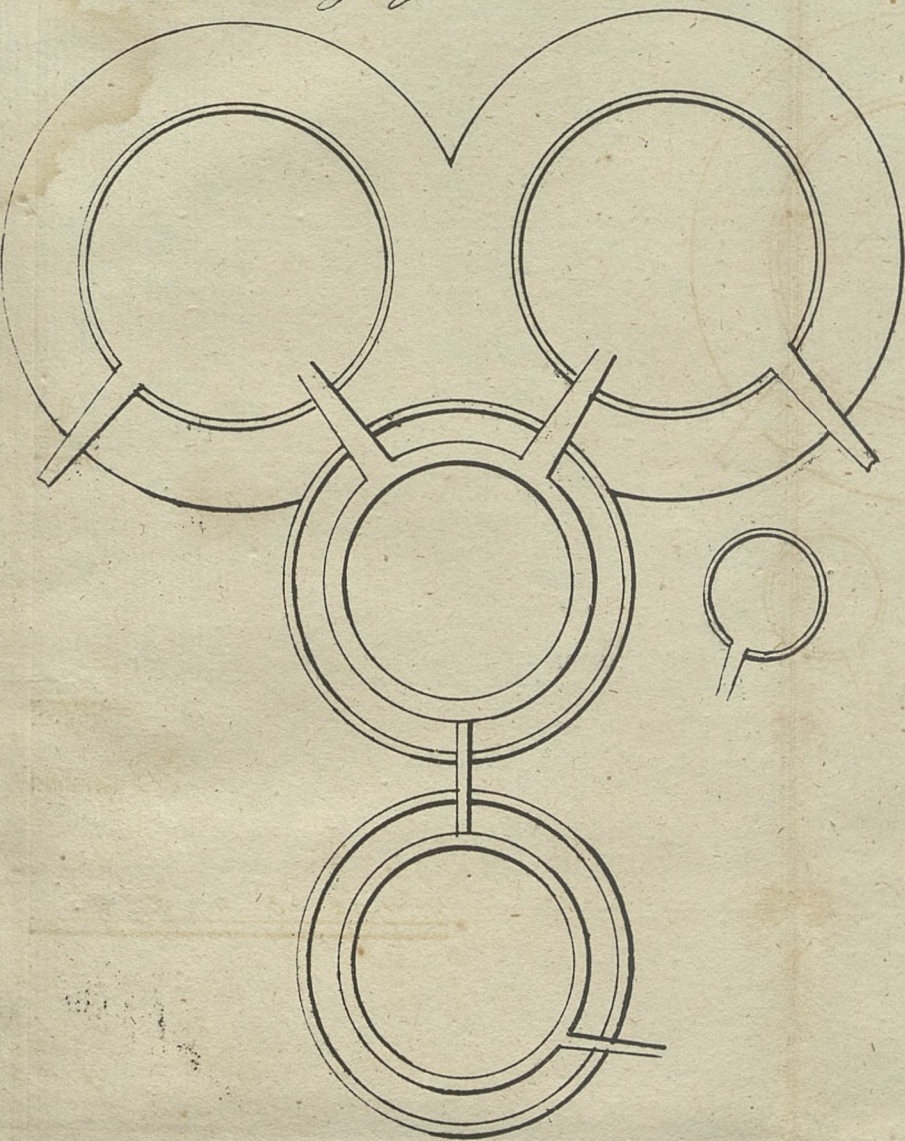
18 stop tried.





Aparat złożony VI.

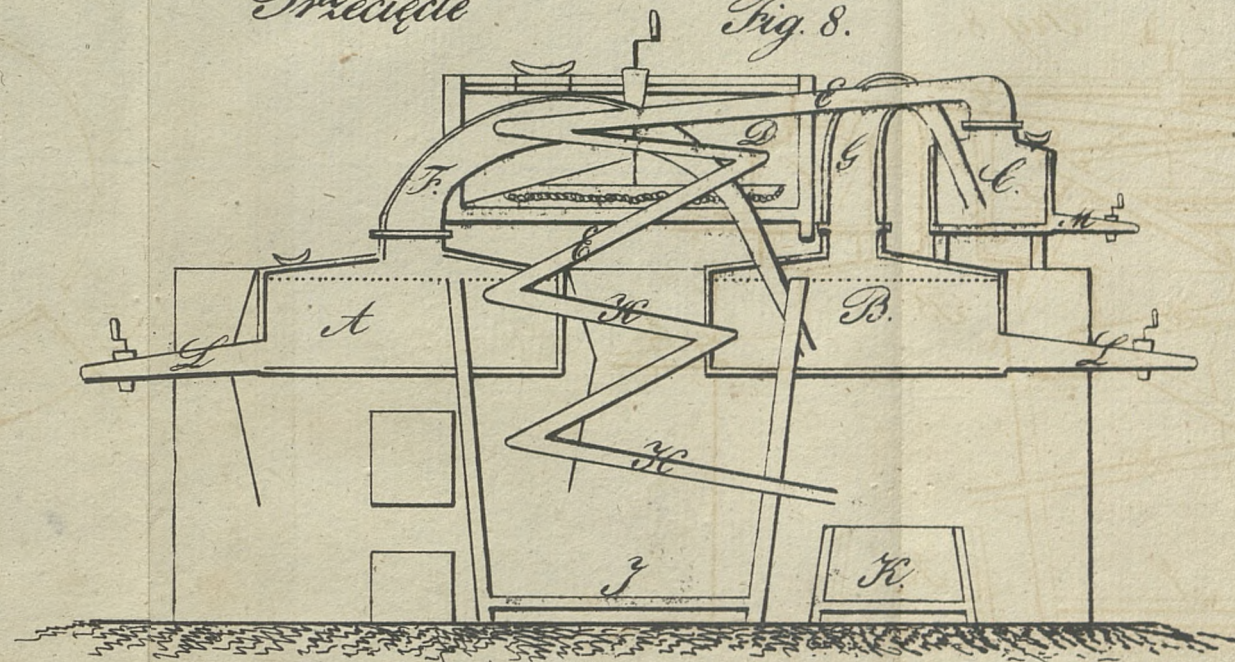
Widok z góry



Maszyna Klarowa.

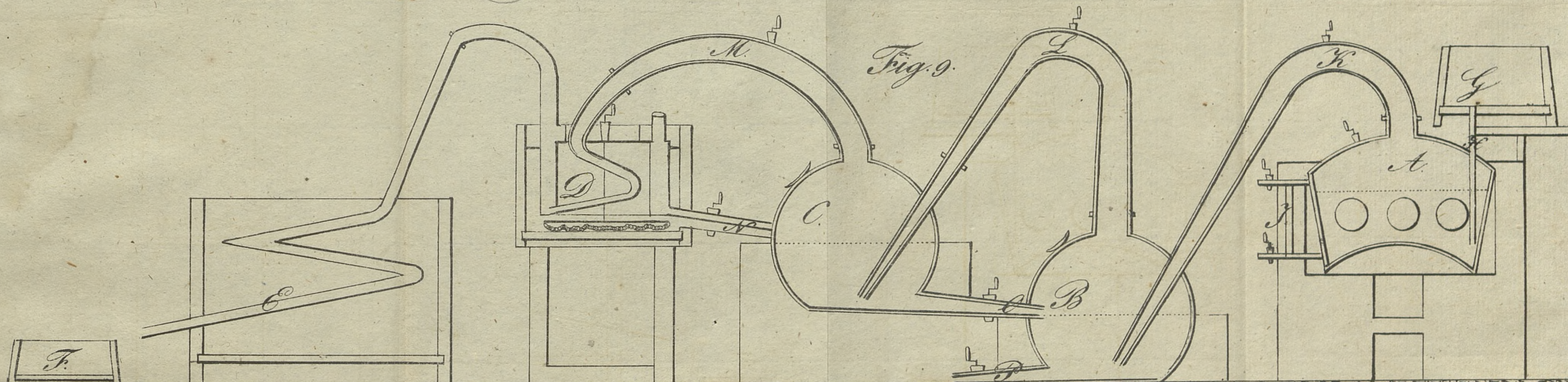
Przecięcie

Fig. 8.



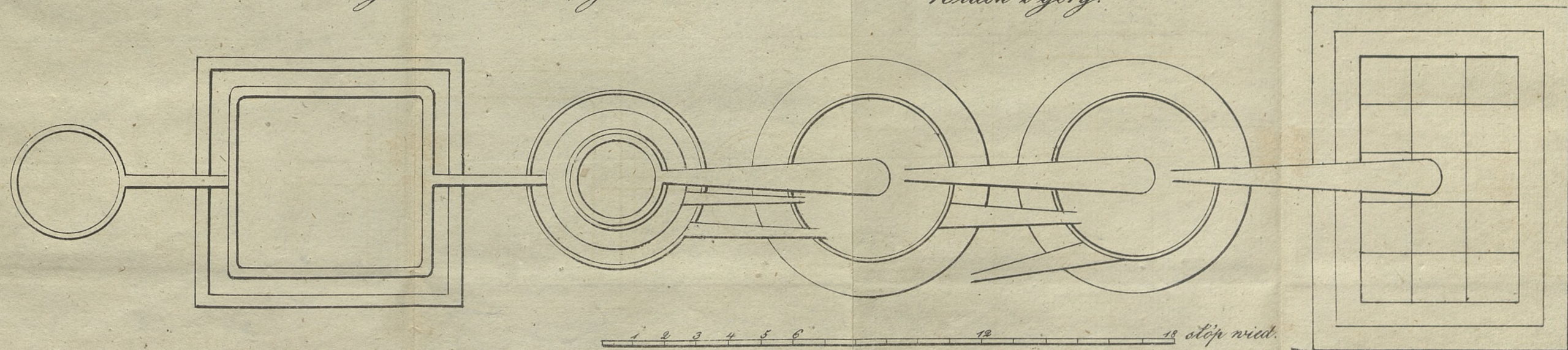
Przecięcie to nie jest zrobione według widoku z góry.

1 2 3 4 5 6 12 18 stop niew.



Podług Rościszewskiego.

Widok z góry.



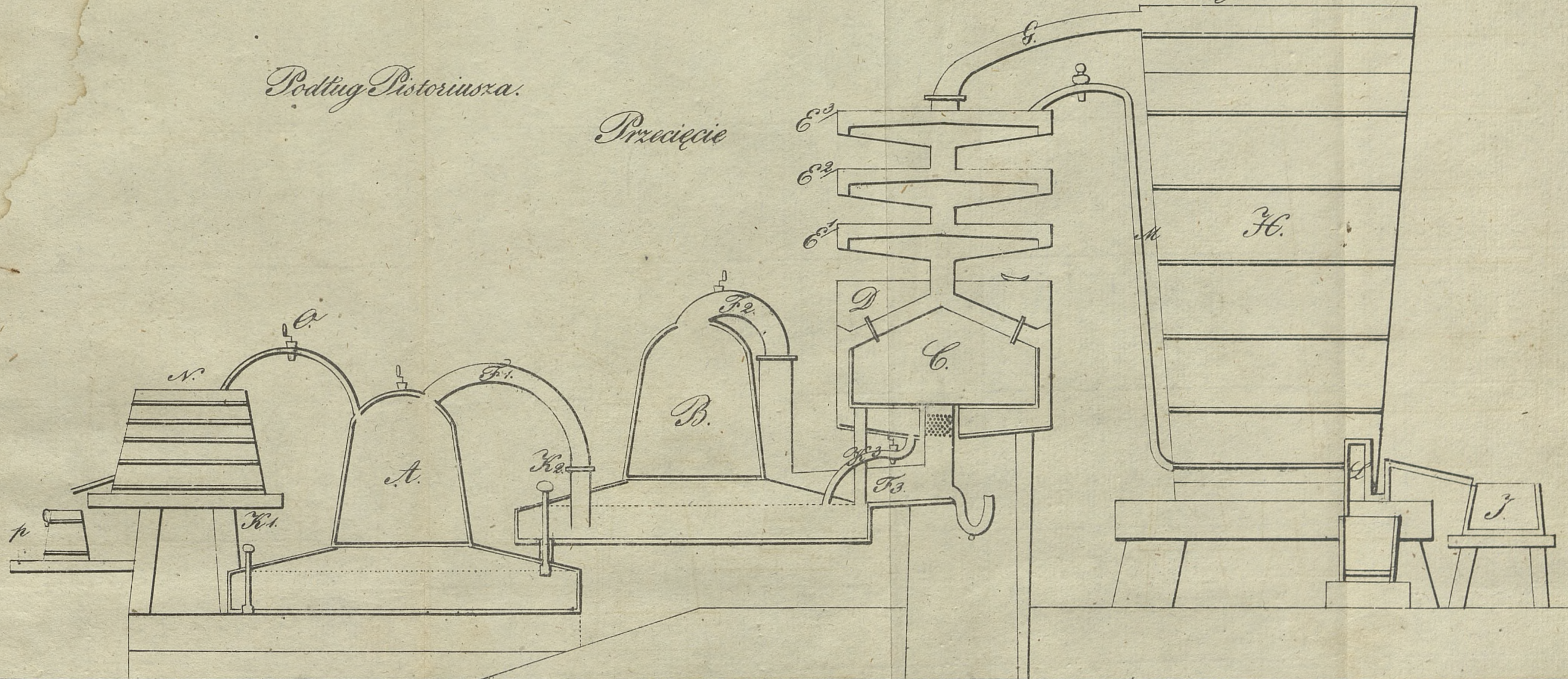
1 2 3 4 5 6 12 18 stop niew.

Aparat bardzo złożony VIII.

Podług Pistoriusza.

Przecięcie

Fig. 10.



1 2 3 4 5 6 7 8 9 stop wied.





BOOKKEEPER 2012

